

كتاب عمليات تصنیع (2)

تألیف

أساميہ محمد المرضي سليمان

استاذ مساعد ، كلية الهندسة ، جامعة وادي النيل

الطبعة الأولى يناير 1993م

الطبعة الثانية المنقحة يناير 2016م

بسم الله الرحمن الرحيم

شكر وعرفان

الشكر والعرفان لله والتبريات والصلوات على رسوله وخادمه محمد وعلى آله وصحبه وجميع من تبعه إلى يوم القيمة.

لذكرى كُلّ من أمي الغالية خضرة درار طه، وأبي العزيز محمد المرضي سليمان، وخالتى الحبيبة زعفران درار طه الذين تعلمت منهم القيمة العظيمة للعمل واحترام الوقت وترتيبه وتدبيره.

إلى زوجتي الأولى نوال عباس عبد المجيد وبناتي الثلاث رؤى، روان وآية تقديرًا لحبهم وصبرهم ومثابرتهم في توفير الراحة والسكون خاصةً عندما تتعدد وتتشابك الأمور.
إلى زوجتي الثانية لمياء عبد الله علي فزارى التي مثل حبها وتضرعها إلى الله الزخم الذي دفعني للمسير في طريق البحث والمعرفة الشائك.

يُوَدُ الكاتب أن يتقدم بالشكر أجزله لكل من ساهم بجهده وفكره ووقته في إخراج هذا الكتاب بالصورة المطلوبة ويخص بذلك الزملاء الأساتذة بقسم الهندسة الميكانيكية بجامعة وادي النيل، وأيضاً الأخوة الأساتذة بقسم الهندسة الميكانيكية بجامعة البحر الأحمر.

الشكر والتقدير والعرفان للبروفيسور محمود يس عثمان الذي ساهم بقدر كبير في مراجعة وإعادة مراجعة محتويات الكتاب.

أهدى هذا الكتاب بصفة أساسية لطلاب دبلوم وبكالوريوس الهندسة في جميع التخصصات خاصة طلب قسم الهندسة الميكانيكية . حيث يستعرض هذا الكتاب الكثير من التطبيقات في عمليات التصنيع وعلم المواد وخصائص المواد الهندسية.

أُعبر عن شكري وامتناني إلى المهندس أسامة محمد محمد علي بمركز دانية لخدمات الحاسوب والطباعة بمدينة عطبرة الذي أنفق العديد من الساعات في طباعة، مراجعة وإعادة طباعة هذا الكتاب أكثر من مرة.

أخيرًا، أرجو من الله سبحانه وتعالى أن يتقبل هذا العمل المتواضع والذي آمل أن يكون ذو فائدة للقارئ.

مقدمة

إنَّ مؤلف هذا الكتاب وإيماناً منه بالدور العظيم والمقدَّر الذي يقوم به الأستاذ الجامعي في إثراء حركة التأليف والترجمة للمراجع والكتب الهندسية القيمة يأمل أن يفي هذا الكتاب بمتطلبات برامج البكالوريوس ، الدبلوم العالي والدبلوم العام لطلاب الهندسة الميكانيكية وهندسة الإنتاج أو التصنیع لما له من أهمية كبيرة في تغطية جزء من مقررات عمليات التصنیع وعلم المواد وخواص المواد الهندسية.

يتفق هذا الكتاب لغوياً مع القاموس الهندي الموحد السوداني ويُعدُّ مرجعاً في مجاله حيث يمكن أن يستفيد منه الطالب والمهندس والباحث . معظم مادة هذا الكتاب مقتبسة من محاضرات ومذكرات مؤلفة في تدريسيه لهذا المقرر لفترة تزيد قليلاً عن عشرون عاماً .

يهدف هذا الكتاب لتعريف طالب الهندسة ببعض عمليات تشكيل وتشغيل المعادن ذات الطابع الكلاسيكي (i.e. التقليدي) أو الحديث.

يشتمل هذا الكتاب على خمس فصول . حيث يستعرض الفصل الأول أهمية المعادن في الصناعة ، الخواص الفيزيائية والميكانيكية للمعادن ، بعض الاختبارات الهاامة التي تُجرى على المواد الهندسية مثل اختبار الشد ، اختبار مقاومة الصدمات واختبار الصلادة بالإضافة إلى طرق تحضير وتجهيز المعادن لعمليات التشكيل أو التشغيل اللدن . أما الفصل الثاني فيؤكد على أهمية عملية توليد الرائش من حيث أنواع الرائش ، الظروف المؤاتية لحدوثه ، تأثير الحرارة على الحد القاطع لأدوات وعدد القطع بالإضافة لبعض عمليات التشكيل بدون توليد رائش .

يناقش الفصل الثالث طرق وأساليب التشغيل الحديثة من حيث مبدأ تشغيلها ، مميزاتها ومحاذاتها . أما الفصل الرابع فيتحدث بشيء من التفصيل عن اختبارات الشد والانضغاط من وجهة نظر شكل مقطع العينة ،

كيفية ربطها أو تثبيتها على ماكينة الاختبار ، تأثير معدل التحميل على العينة ، تقاوٍت الاستطالة مع الطول الاسمي ومساحة المقطع العرضي ، الانفعال الزائد والتحميل التكراري .

بِهِم الفصل الخامس بالتأكّل لما له من أهمية وأثر كبير في عمليات الإنتاج والتَّصنيع ، حيث يؤدي التَّاكَل إلى انهيار المنشآت الفلزية بفعل تفاعُلها مع الجو المحيط . يستعرض هذا الفصل المحددات الاقتصادية والاجتماعية للتَّاكَل ، صور التَّاكَل من حيث طبيعة الوسط الآكل ، ميكانيكية عملية التَّاكَل ومظهر الفلز المتَّاكَل . أيضًا يتناول هذا الفصل نوعي التَّاكَل من حيث كونه تَاكَلًا موضعياً أو تَاكَلًا متجانساً وأسباب حدوثه ومحدداته وكيفية الحد منه .

يأمل الكاتب أن يتحقق هذا الكتاب الهدف الذي كُتبَ من أجله ألا وهو تبسيط الفهم والاستيعاب لهذه المادة وهضمها بسهولة حتى تصبح معيناً للطالب والمهندس والباحث وكل قارئ لهذا الكتاب . في الختام أسأل الله التوفيق والسداد .

والله الموفق

المؤلف

أُساميَة محمد المرضي سليمان

Osama Mohammed Elmardi Suleiman

يناير 2016 م

المحتويات

	الموضوع	
i	شكر وعرفان	
ii	مقدمة	
iv	المحتويات	
الفصل الأول : خواص المواد الهندسية		
1	1.1 مدخل	
1	1.2 أهمية المعادن في الصناعة	
2	1.3 الخواص الفيزيائية والميكانيكية للمعادن	
6	1.4 اختبارات المواد الهندسية	
11	1.5 طرق تحضير وتجهيز المعادن	
الفصل الثاني : عملية توليد الرائش		
24	2.1 مدخل	
25	2.2 أنواع الرائش	
27	2.3 تأثير الحرارة على الحد القاطع	
28	2.4 عمليات بدون توليد رائش	
الفصل الثالث : طرق وأساليب التشغيل الحديثة		
32	3.1 مدخل	
32	3.2 التشغيل بالتفريغ الكهربائي	
34	3.3 التشغيل بالموجات فوق الصوتية	
36	3.4 التشغيل الكيميائي	
الفصل الرابع : اختبار المواد وأساليب المختبرية		
39	4.1 اختبارات الشد	
40	4.2 ماكينات الاختبار	
40	4.3 تأثير معدل التحميل	

40	4.4 تفاوت الاستطالة مع الطول الاسمي ومساحة المقطع العرضي
41	4.5 الانفعال الزائد والتحميل التكراري
43	4.6 إجهاد الصمود
43	4.7 اختبارات الانضغاط
44	4.8 الانهيار في المعادن القصبة

الفصل الخامس : التآكل

48	5.1 تعريف التآكل
48	5.2 المحددات الاقتصادية للتآكل
49	5.3 المحددات الاجتماعية للتآكل
50	5.4 صور التآكل
50	5.5 أنواع التآكل
57	5.6 مسائل في عمليات التصنيع

الكتب والمراجع

الفصل الأول

خواص المواد الهندسية

Properties of Engineering Materials

: (Introduction) 1.1 مدخل

من الخطأ الاعتقاد بأن السبب الرئيسي في ارتفاع أسعار بعض المعادن مثل الذهب والبلاتين والألماس في الأسواق العالمية هو ندرتها في الطبيعة فقط بل أن هناك الكثير من العوامل الأخرى التي قد تكون وراء مثل هذا الارتفاع في الأسعار كصعوبة الاستخلاص وارتفاع كلفة التقنية المستخدمة.

(1/ complexity of extraction 2/ higher cost of technology used)

تجدر الإشارة هنا إن أبحاث الفضاء التي تجرى في عصرنا ربما يتمحض عنها وجود مصادر أخرى للمواد الهندسية غير الأرض . هذا بالإضافة للمواد المركبة المستخدمة في كثير من الصناعات الفضائية والطائرات والطائرات من دون طيار (unmanned drones) وسيارات السباق وغيرها .

: (Importance of Metals in Industry) 1.2 أهمية المعادن في الصناعة

كما ذكر سابقاً فإن المواد الهندسية تشكل الحجر الأساسي (i.e. حجر الزاوية) (corner stone) في التقدم الذي شهدته البشرية مؤخراً .

وقد لعبت المعادن الحديدية منها وغير الحديدية (ferrous and non- ferrous metals) دوراً رئيسياً في مثل هذا التقدم وبالرغم من اننا قد لا نلتقط أو لا نفكر كثيراً بالمعادن فإنها موجودة فعلاً حولنا في معظم الآلات والمعدات والأدوات التي نستعملها في حياتنا اليومية ، فالسيارات والقاطرات والسفن والطائرات

والمakinat الانتاجية المختلفة ومحركات السيارات والآلات الزراعية والأدوات المنزلية وأدوات الورش ماهي إلا أمثلة على الدور الذي تلعبه المعادن في حياتنا .

1.3 الخواص الفيزيائية والميكانيكية للمعادن :

(Physical and Mechanical Properties of Metals)

أولاً : **الخواص الفيزيائية (Physical Properties)** :

تمتاز المعادن بلمعانها وعدم شفافيتها وتختلف المواد المعدنية عن المواد اللامعدنية في كثير من النقاط أهمها ما يلي :

1. **الكثافة (Density)** : المعادن عالية الكثافة مقارنة بالمواد اللامعدنية .

2. **التوصيل الحراري والكهربى (Thermal and Electrical Conductivity)** :

المعادن مثل الفضة، النحاس والألمونيوم جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء بعكس المواد غير المعدنية مثل الأخشاب، الفلين، المطاط وغيرها .

3. **الحرارة النوعية (Specific Heat Capacity)** :

المعادن حرارتها النوعية أقل من المواد اللامعدنية. حيث توضح المعادلة التالية العلاقة بين الحرارة النوعية والتغير في درجة الحرارة:

$Q = m^o C_p dT$. حيث Q هي كمية الحرارة، m^o هو معدل سربان الكتلة، C_p الحرارة النوعية و dT التغير في درجة الحرارة .

4. الانعكاس الضوئي (Light Reflection) :

معظم المعادن تعكس الأشعة الضوئية لذا فإن لونها الطبيعي أبيض أو أقرب ما يكون إلى البياض ويشذ عن ذلك النحاس والذهب بينما كثير من المواد الالامعدنية لا تعكس الضوء.

5. نفاذ الأشعة السينية (X-Ray Penetration) :

المعادن صعبة الاختراق بواسطة الأشعة السينية بينما أغلب المواد الالامعدنية تسمح بنفاذ الأشعة السينية.

6. القابلية للمغناطيسة (Magnetizability) :

أكثرية المعادن قابلة للمغناطيسة بعكس أغلب المواد الالامعدنية.

7. الميوقة (Fluidity) :

وهي قابلية المعادن على السائلة والانسياب عند درجات الحرارة العالية . تمتاز أغلب المعادن بأنها ذات درجة انسياپ عالية عند درجات الحرارة العالية ، ويتميز الزئبق بأنه مائع عند درجة حرارة الغرفة. يستفاد من هذه الخاصية في تكنولوجيا أو تقنية السباكة .

8. الانصهار الموضعي (Local Fusibility) :

وهي قابلية المعادن على الانصهار عند نقاط محددة إذا سُلّطَت على هذه النقاط حرارة عالية ويُستفاد من هذه الخاصية في عمليات اللحام المختلفة .

ثانياً : الخواص الميكانيكية (Mechanical Properties) :

يُقصد بهذه الخواص سلوك المعادن عند تعرضها للأنواع المختلفة من الاحمال والاجهادات مثل الشد ، الانضغاط ، الانحناء ، الالتواء . وأهم هذه الخواص هي :

1. المطاطية أو المطيلية (Ductility) :

وترمز إلى قدرة المعدن على تقبل التغيير في شكله تحت تأثير قوى الشد (tension) ، الانضغاط (compression)، الانحناء (bending)، الالتواء (torsion) والسحب (drawing) بدون حدوث الكسر (compression) كما يحدث في عمليات سحب الأسلاك وسحب المواسير (wire and tube drawing).

2. الطروقية (Malleability) :

وترمز إلى قدرة المادة على قبول التغيير في شكلها تحت تأثير الانضغاط (compression) بدون حدوث الكسر ويُقال أنَّ المعدن لِينً (i.e. لدن) إذا كان من الممكن تشكيله دون كسر بعمليات الحدادة (forging) أو الدرفلة (rolling).

3. العسو أو المتانة (Toughness or Strength) :

وترمز إلى قابلية المادة على مقاومة الانهيار تحت تأثير القوى الخارجية .

4. قابلية الانشطار أو الانقسام (Divisibility) :

وهي قابلية المعدن على نزع أجزاء منه عن طريق قوى القص تحت الاحمال العالية كما هو الحال في عمليات إزالة الرائش المختلفة (الخراثة ، التفريز ، الكشط ، الجلخ ، التعيم أو الصنفرة) .

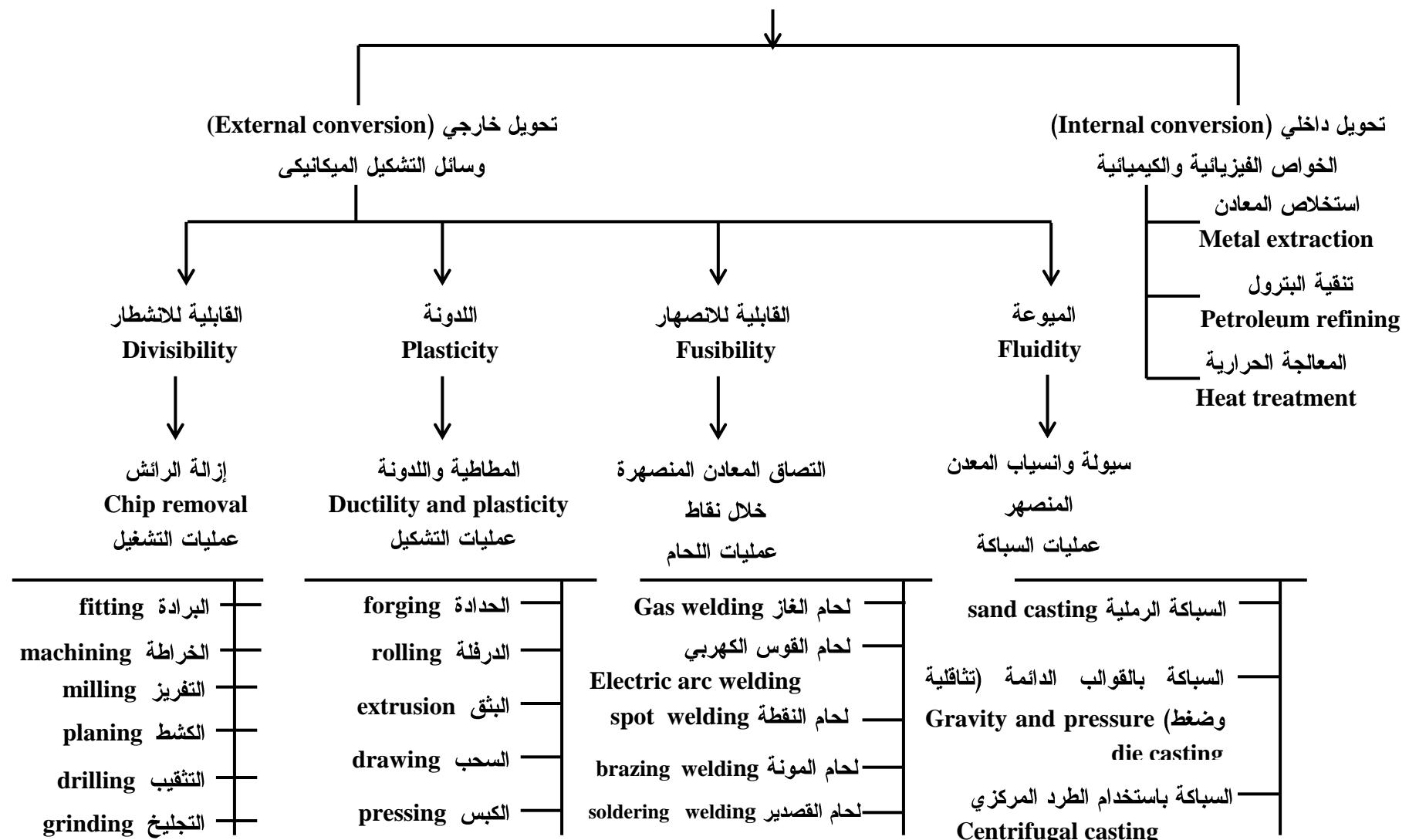
5. الصلادة (Hardness) :

وهي مقاومة المعدن للخدش أو لاختراق الأجسام الأخرى فيه .

(Hardness: is the ability of a material to withstand scratching or indentation) الشكل (1.1) أدناه يوضح طرق التصنيع المختلفة (i.e. تشكيل وتشغيل المعادن) وارتباطها بخواص المواد الهندسية .

طرق التصنيع (تشكيل او تشغيل المعادن إلى الشكل المطلوب)

(Metal forming and machining)



شكل (1.1) طرق التصنيع المختلفة وارتباطها بخواص المواد

1.4 اختبارات المواد الهندسية : (Engineering Materials Testing)

لتحديد قيمة عدديّة تُعبّر عن الخواص الميكانيكية الأساسية تُجرى اختبارات ميكانيكية على المواد المراد معرفة خواصها ... ومن أهم هذه الاختبارات اختبار الشد (tension)، اختبار الانضغاط (compression)، اختبار اللي (torsion)، اختبار التصادم (impact) وختبار الصلادة (hardness). سوف لا يتسع المجال هنا لشرح أسس كل هذه الاختبارات بالتفصيل وسنكتفي بشرح مبسط لبعض الاختبارات فقط لإلقاء الضوء على طبيعتها وفائدهتها.

1.4.1 اختبار الشد (Tension Test)

يُجرى اختبار الشد لتحديد خواص المتانة والليونة والمرونة للمعادن ويعتبر اختباراً سكونياً من حيث طريقة التحميل وعلاقة الحمل بالزمن .

تجهز لهذا الغرض عينات نمطية ذات شكل وأبعاد قياسية . وتوضع العينات بين فكي ماكينة الشد التي تؤثر عليها بقوى شد متزايدة وتقاس باستمرار الشد الكميّات الآتية:

- i. طول العينة .
- ii. مساحة مقطع العينة .
- iii. مقدار قوة الشد .

وترسم علاقة بين قوة الشد F مقاسة بالنيوتن والتغيير في الطول (الاستطالة) مقدراً بالملليمترات على النحو المبين في الشكل (1.2) ويمكن استنتاج خصائص متعددة من هذا الاختبار أهمها ما يلي :

1. معاير المرونة للإجهادات المباشرة (معايير يونق) :

(Modulus of Elasticity or Young Modulus)

يتم تحديد معاير المرونة للإجهادات المباشرة (i.e. شد أو انضغاط) حسب قانون هوك الذي يقول أن الانفعال يتاسب طردياً مع الاجهاد المسبب له حتى حد التنااسب .

$$E = \frac{\sigma_{\text{الاجهاد}}}{\epsilon_{\text{الانفعال}}} = \frac{\sigma}{\epsilon} N/mm^2 \quad \text{i.e. معاير المرونة}$$

حيث يعرف الاجهاد (stress) بأنه خارج قسمة الحمل على مساحة مقطع العينة ، أي أن :

$$\sigma = \frac{\text{الحمل}}{\text{مساحة المقطع العرضي}} = \frac{F}{A} N/mm^2 \quad \text{، الاجهاد}$$

كذلك يعرف الانفعال (strain) بأنه خارج القسمة لزيادة في الطول (i.e. الاستطالة) بالنسبة للطول الأصلي ، وهو عبارة عن كمية لا بعديّة .

$$\epsilon = \frac{\text{الزيادة في الطول}}{\text{الطول الأصلي}} = \frac{\Delta L}{L} mm/mm$$

2. اجهاد الخضوع (Yield Stress)

هو الاجهاد الذي يبدأ عنده الانفعال او التشوه المستدام للمادة ، ويعطى بالمعادلة :

$$\sigma_y = \frac{\text{الحمل عند نقطة الخضوع}}{\text{مساحة المقطع العرضي}} = \frac{F_y}{A} N/mm^2 \quad \text{، اجهاد الخضوع}$$

3. الاجهاد الأقصى (Ultimate Stress)

هو أقصى قيمة للإجهاد يمكن أن تتحمله المادة قبل فشلها ، ويعطى بالمعادلة :

$$\sigma_u = \frac{\text{الحمل الأقصى}}{\text{مساحة المقطع العرضي}} = \frac{F_u}{A} N/mm^2 \quad \text{، الاجهاد الأقصى}$$

4. معامل المرونة أو الرجوعية (Resilience)

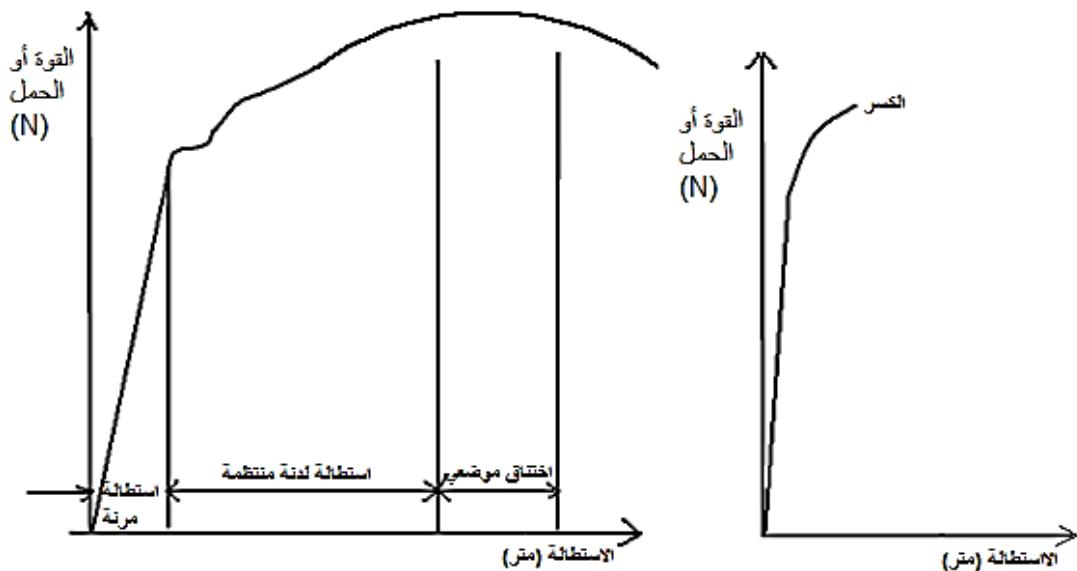
يساوي مقدار الطاقة المخزونة في وحدة الحجوم الناتجة من انفعال المعدن حتى حد المرونة .

$$\text{معامل المرونة أو الرجوعية} = \frac{\text{مربع اجهاد الخضوع}}{\text{ضعف معاير المرونة}} = \frac{(\sigma_y)^2}{2E}$$

أي هو المساحة تحت منحنى الاجهاد والانفعال حتى حد المرونة . وبالتالي يمكن التعبير عن معامل المرونة

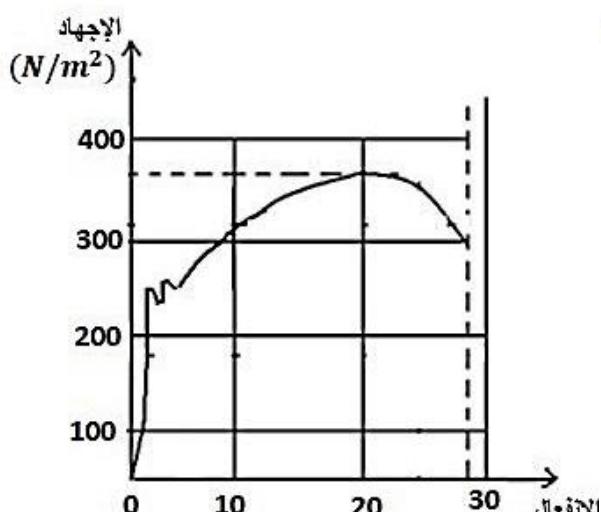
بالمعادلة :

$$\text{معامل المرونة} = \frac{1}{2} \sigma \epsilon$$

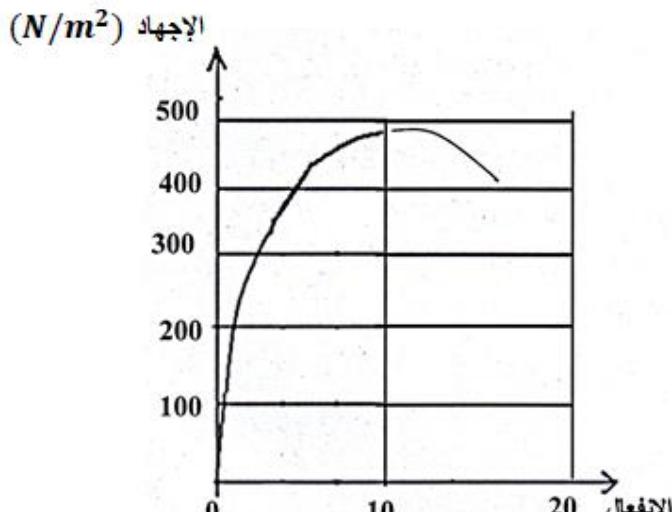


صلب طري (ب)

صلب ناشف (أ)



(د)



(ج)

شكل (1.2) الاجهاد ضد الانفعال لمادة مطيلية وأخرى قصبة

5. معامل المثانة :

ويساوي الشغل المبذول في وحدة الحجم من المعدن اللازم تحت الحمل الساكن .

أي يساوي المساحة الكلية تحت منحنى الاجهاد والانفعال .

1.4.2 اختبار مقاومة الصدمات (Impact Test) :

يعتبر هذا الاختبار من الاختبارات الهامة لمعرفة سلوك المعادن تحت تأثير الاحمال الديناميكية السريعة (الصدمات) ويتحدد نتيجة لهذا الاختبار خصائص المعدن الديناميكية وأهمها مدى تحمله للصدمات التي يتعرض لها أثناء استخدامه ويجري هذا الاختبار على عينات ذات شكل خاص تحتوى على (حز) (recess) في منتصف أحد جوانبها وتوضع العينة بين فكي الجهاز الموضح أدناه في الشكل (1.3) ويرفع الحمل إلى ارتفاع معين (H) ويترك ليسقط على العينة ليترفع بعد ذلك إلى ارتفاع آخر (h) ويكون الفرق في طاقة الوضع بين الارتفاعين معياراً لمقاومة المعدن للصدمات فإذا كان وزن كتلة البندول (w) فإنَّ :

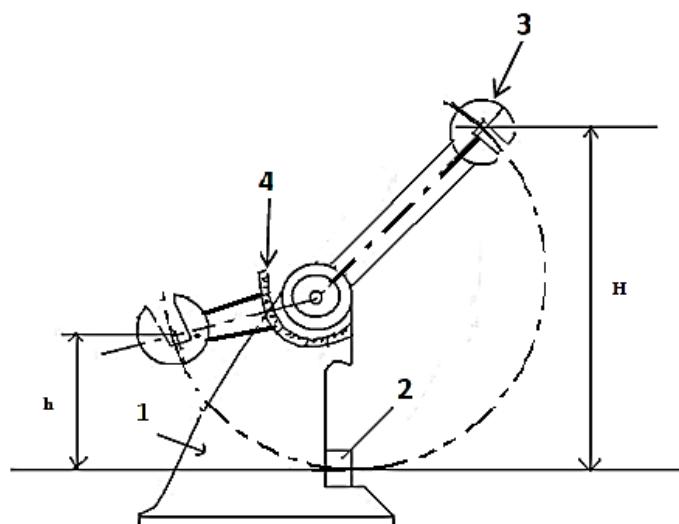
$$\text{ مقاومة المعدن للصدمات } (\alpha_k) :$$

$$\alpha_k = \frac{w(H - h)}{A} \quad \text{kg/cm}^2$$

حيث A = مساحة مقطع العينة عند الحز بالسنتيمتر المربع .

وتختلف مقاومة المعدن للصدمات باختلاف قصافته (Brittleness) ولذلك فإنَّ قيمة هذه المقاومة للمواد الهشة (كالحديد الذهبي) منخفضة جداً ($0.1 - 0.2 \text{ kg/cm}^2$) بينما تتراوح قيمتها للصلب بين 2 و 12

$\cdot \text{ kg/cm}^2$



شكل (1.3) جهاز اختبار الصدمات (Charpy impact test)

1/ الجسم 2/ العينة 3/ الدقائق 4/ التدريج

1.4.3 اختبار الصلادة (Hardness Test) :

1. اختبار صلادة برينيل (Brinell Hardness Test) :

ويتم فيه ضغط كرة صلدة جداً بقوة في سطح المعدن المراد اختباره وتحسب الصلادة بمعامل برينيل الذي يعتمد على مقدار الحمل المستخدم في الضغط ومساحة الاثر الذي تتركه الكرة في المعدن على النحو التالي:

$$\text{رقم صلادة برينيل (Brinell hardness number)} = \frac{2W}{\pi(D - \sqrt{D^2 - d^2})}$$

حيث W ، هو الحمل المستخدم بالـ kg .

D ، هو قطر الكرة المستخدمة بالـ mm .

d ، هو قطر اثر الكرة في المعدن بالـ mm .

2. اختبار صلادة روکویل (Rockwell Hardness Test) :

وفيه يُضغط مخروط من الماس زاوية قمته 120 درجة في المعدن المراد اختباره وتحسب الصلادة عن طريق العمق الذي يخترقه المخروط من المعدن تحت تأثير حمل يتوقف على مدى صلادة المعدن المختبر، ويمكن بصفة عامة تقسيم هذا الحمل والطريقة المتبعة في الاختبار إلى الأقسام الآتية :

نوع الاختبار	الحمل الأولى	الحمل الكلي	شكل أداة الاختبار
RHA	10 kg	60 kg	مخروط زاويته 120 درجة
RHB	10 kg	100 kg	كرة قطرها 2.5mm
RHC	10 kg	150 kg	مخروط زاويته 120 درجة

1.4.4 اختبار صلادة فيكرز (Vickers Hardness Test) :

وتشتمل هذه الطريقة خصوصاً لاختبار صلادة الطبقة السطحية الرقيقة من المعدن والناتجة عن بعض المعالجات الحرارية الخاصة . كما يمكن استخدامها لاختبار صلادة المواد الشديدة الصلادة والأجزاء ذات

المقاطع الصغيرة . تعين الصلادة عن طريق ضغط هرم رباعي من الماس زاوية قمته 136 درجة في المادة المراد اختبارها بواسطة أحمال تتراوح بين (5 و 140kg) ثم تقامس مساحة الأثر الناتج بواسطة المجهر وتحسب الصلادة بالمعادلة الآتية :

$$H_v = \frac{\text{الحمل} (W)}{\text{مساحة الأثر}} , \text{ رقم صلادة فيكرز}$$

ويجب ملاحظة أن يبقى الضغط على العينة المراد اختبارها مدة من الزمن لا تقل عن 15 ثانية .

1.5 طرق تحضير وتجهيز المعادن (Metals Preparation Methods) :

1.5.1 تحضير الحديد الصلب :

المعادن الحديدية (ferrous metals) هي سبائك الحديد مع الكربون وعناصر أخرى مثل السيليكون والمنجنيز والفوسفات والكربونات وغيرها .

ويمكن تقسيم المعادن الحديدية بصفة عامة إلى نوعين رئيسيين هما الصلب أو الفولاذ (steel) والزهر (cast-iron) . والصلب هو سبائك الحديد التي تحتوى على أقل من 2% كربون بينما الزهر هو السبائك التي تحتوى على نسبة أعلى من ذلك (%6-%2) .

1.5.2 خام الحديد (Iron Ore) :

يعتبر عنصر الحديد من أكثر العناصر انتشاراً في الكرة الأرضية إذ يحتل المركز الرابع بعد الاوكسجين والسيليكون والألومنيوم وتحتوي الكرة الأرضية على 4.2% من وزنها حديد . ويوجد الحديد داخل القشرة الأرضية متحداً مع عناصر أخرى على شكل أكسيد أو كربونات أو كبريتات مختلط بها مواد أخرى تسمى mining المواد العاطلة في الخام . ويستخرج الخام من باطن الأرض بواسطة الصناعات التعدينية (metallurgical processes) .

ومن أمثلة الخامات الحديدية الموجودة في الطبيعة الهيماتايت (hematite) والماجنتايت (magnetite) ومن أمثلة المواد العاطلة في الخام السيليكا (الرمل) والألومنينا (أحدى مكونات الطين) والجبير (أكسيد الكالسيوم) .

1.5.3 تسلسل عمليات إنتاج الحديد والصلب :

إذا تأملنا أي منتج مصنوع من المعادن الحديدية مثل محرك السيارة المسبوك من الزهر أو هيكلها المصنوع من ألواح الفولاذ (i.e. الصلب) وتحرينا طريقة إنتاجه والخطوات التي مرّ بها منذ أن كان خاماً في باطن الأرض إلى أن صار بالصورة الموجودة عليها لوجدنا أنه مرّ بسلسلة طويلة ومعقدة ومتراوحة من العمليات لها تسلسل ثابت ويحدث نتيجة لذلك تغير في شكل وخواص المعدن حتى يلائم متطلبات الاستخدام النهائي.

وعموماً يمكن تقسيم الصور المختلفة التي تنتج بها المعادن الحديدية بعد استخلاص المعدن من خاماته إلى مواد نصف مصنعة ومنتجات نهائية .

I. المواد نصف المصنعة : (Semi-Finished Products)

وهي أكثر المواد المعدنية انتشاراً ويقصد بالمواد نصف المصنعة المواد التي أُجريت عليها بعض العمليات التصنيعية ولا تزال تنتظر إجراء عمليات تصنيعية تالية لتعديل خواصها وشكلها ويمكن تقسيم المواد نصف المصنعة المأخوذة من صناعة الحديد إلى :

1. المعدن الخام (Raw Metal) :

وهو المعدن الناتج من عملية الاستخلاص الميتالورجيه الأولية من الخام المعدني الأصلي . والتركيب الكيميائي للمعدن الخام لا يزال يحتاج إلى تعديل بواسطة عمليات تالية للحصول على التركيب المطلوب ويدخل المعدن الخام في العمليات التالية على صورتين هما :

A. معدن منصهر (Molten Metal) :

ينقل مباشرة بدون تخزين من عملية التحويل إلى عملية التحويل والتعديل ومثال ذلك الزهر الخام الذي يُحوَّل إلى صلب .

B. تماسيخ المعدن الخام (Pigs) :

وهي تُصب من المعدن في قوالب معدنية تسمى التماسيخ وبهذه الصورة يمكن تخزينها لمدة طويلة .

2. معدن مجهز (Prepared Metal)

بعد إعادة صهر المعدن الخام وضبط تركيبه الكيميائي يكون المعدن جاهزاً للصب على الصورة المطلوبة ومثال ذلك الزهر الخام الناتج من الفرن العالي يُعاد صهره في فرن الدست (Cupola furnace) ويُصب في قوالب السباكة أو يُحول إلى صلب ويُصب على شكل كتل التشكيل.

3. المسبوكات (Castings)

هي الأشكال التي تنتج عن صب المعدن المنصهر في قوالب الرمل أو القوالب المعدنية التي بها تجويف له نفس شكل الجزء المراد إنتاجه ويرد المعدن بعد ذلك في هذا التجويف ويتم على الشكل المطلوب.

4. كتل التشكيل (Forming Lugs)

تصب المعادن التي سوف تشكل بعد ذلك بطرق التشكيل اللدن (plastic forming) أو بالطرق على شكل كتل تشكيل يتراوح وزنها بين kg 100 وواحد طن (hammering).

5. كتل التشكيل النصف مدلقة أو مدرفلة (Semi-Rolled Lugs)

جميع كتل التشكيل تجرى عليها دلقة أو درفلة أولية (initial rolling) لتنغير التركيب البلوري للمعدن المصبوب لأنه غير متجانس ولا يلائم عمليات التشكيل التي يتعرض لها فيما بعد.

6. بلاطة التشكيل :

لدفلة المعدن على شكل ألواح تدفع كتلة التشكيل مبدئياً على شكل ذو مقطع مستطيل يسمى البلاطة.

7. كتلة مربعة (Square Block)

إذا كان المنتج النهائي من عمليات التشكيل سيكون على هيئة قضبان مربعة المقطع فإن الشكل الذي تحول إليه كتلة التشكيل النصف مدلقة يكون له مقطع مربع حاد الأركان او مستدير الأركان لا تزيد مساحته عن . 160 cm^2 .

8. القضبان (Rods) :

هي منتجات ناتجة من عمليات الدلفنة (rolling) أو البثق (extrusion) أو السحب (drawing) وتكون على شكل أطوال كبيرة ومقطع صغير مستدير أو مربع أو سداسي .

9. المطروقات (Forgings) :

وهي المنتجات الناتجة عن عمليات الطرق بتوجيه ضربات متتالية على المعدن وهو في الحالة اللينة أو اللينة.

10. القطاعات الانشائية (Structural Sections) :

وهي من أهم المنتجات الحديدية النصف مصنعة وهي ذات أطوال كبيرة وذات مقاطع مختلفة على هيئة حرف T أو I أو زاوية (angle) في شكل حرف L أو مجرى (channel) في شكل حرف U وتنتج عادة بالدلفنة وتستخدم في الأعمال الانشائية .

11. السلك (Wire) :

وهو ناتج عن عمليات السحب (drawing) من القضبان وأطوالها كبيرة جداً ومقطعها صغير i.e. حوالي 2mm ومستدير .

12. الألواح (Sheet Metals) :

وهي منتجات مدلقة ذات مساحات كبيرة وذات سمك متباين يتراوح بين 2mm فما فوق . وكل المنتجات السابق ذكرها تستخدم كمادة اولية لصناعات أخرى . فمثلاً يستخدم السلك لصناعة المسامير (bolts) أو صناعة اليابس (springs) كما تستخدم الألواح في عمل هيكل السيارات والثلاجات ومنتجات المكابس (press work) وتستخدم الكتل المربعة كمادة اولية في عمليات الحدادة والبثق . والقضبان المستديرة والسداسية المقطع تستخدم كمادة أولية في عمليات القطع (metal cutting) المختلفة في الخراطة مثلاً لانتاج القلاووظات (i.e. اللوالب) والصواميل والمسامير وغيرها.

II . المنتجات النهائية (Finished Products) :

وهي عبارة عن المعادن التي تكون قد مرّت على جميع مراحل التشكيل والتشغيل حتى أصبحت جاهزة للاستخدام بمفردها أو بتجميعها مع منتجات أخرى لتكوين أجزاء الماكينات . مثلاً يوجد عدد كبير من المنتجات النهائية التي نقابلها في حياتنا اليومية مثل ألواح الفولاذ الطري التي تستخدم في هيكل السيارات ومبردات المياه ومبردات الهواء وغيرها .

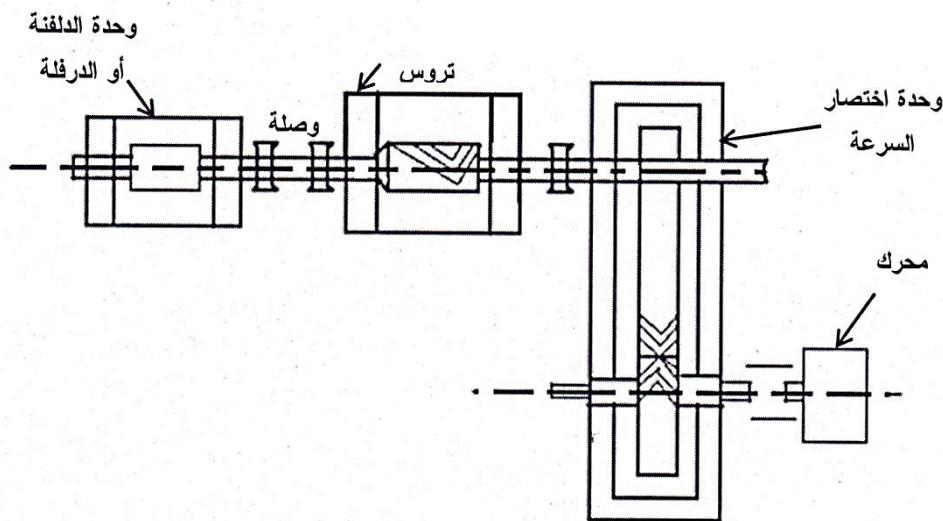
1.5.4 التشكيل اللدن للمعدن (Plastic Forming of Metals) :

1. دلفنة أو درفلة المعدن (Metal Rolling) :

عملية الدلفنة أو الدرفلة هي عملية تشكيل للمعدن وتم بعصره بين جزئين اسطوانيين يسميان دولفينين يدوران عكس بعضهما ، ويتم في هذه العملية تقليل سمك المعدن مع زيادة طوله وعرضه . ويمكن أن تتم هذه العملية على الساخن أو على البارد وينتج عن عملية الدلفنة العديد من المنتجات نصف المصنعة كألواح الصلب الحديدية المستخدمة في الإنشاءات المعدنية كالعتبات أو العارضات ذات الأشكال المختلفة (beams) والزوايا (angles) والحديد المبروم المستخدم في الانشاءات الخرسانية (i.e. السيخ) .

2. ماكينات الدلفنة أو الدرفلة (Rolling Machines) :

يبين الشكل (1.4) أدناه رسمًا تخطيطاً لماكينة الدلفنة أو الدرفلة التي تُدار بمحرك كهربائي يُقلل سرعته صندوق تروس مخفض للسرعات (gear box) وتصل السرعة الدورانية بعد ذلك إلى وحدة الدلافين عن طريق وصلة خاصة لنقل الحركة . وتكون وحدة الدلفنة من دولفينين على الأقل مركبَان في جسم الماكينة عل كراسٍ خاصٍ تسمح لهما بالدوران كما يمكن ضبط وضعهما حسب سمك المعدن المطلوب . وتصنع الدلافين من الحديد الزهر أو من الصلب السبائك (alloy steel) ويُقْسَ سطحها الخارجي لكي يستطيع مقاومة التآكل الناتج من الاحتكاك أثناء عملية الدلفنة .



شكل (1.4) رسم مُبَسَّط لـماكينة الدلفنة أو الدرفلة

3. حساب زاوية التلامس : (Calculation of Angle of Contact)

يوضح الشكل (1.5) التالي منطقة التغير في الشكل اثناء عملية الدلفنة وفيها يظهر قوس التلامس على سطحي الدولفينين وتسمى الزاوية المركزية (α) المناظرة لكل قوس بزاوية التلامس (angle of contact) ويمكن حساب قيمة زاوية التلامس هذه من العلاقة الآتية :

$$\cos \alpha = 1 - \left\{ \frac{t_1 - t_2}{d} \right\}$$

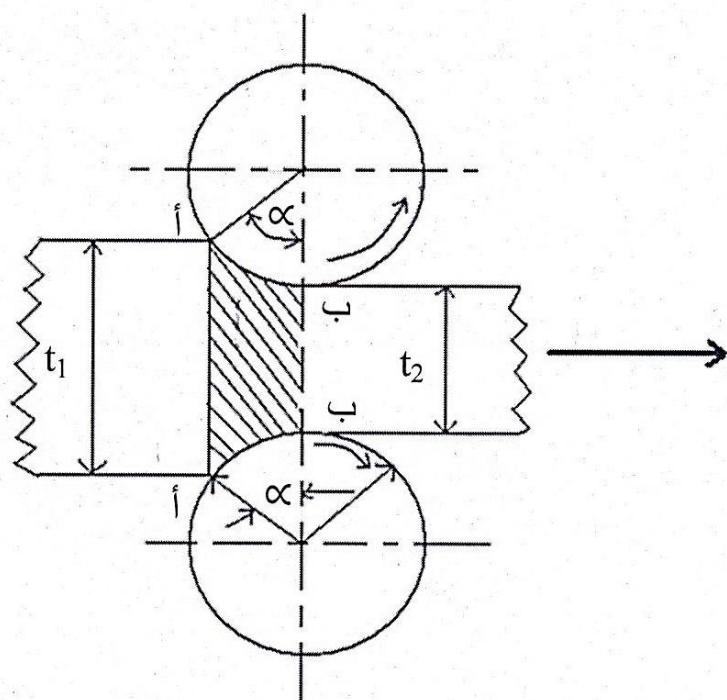
$$\therefore \alpha = \cos^{-1} \left\{ 1 - \left\{ \frac{t_1 - t_2}{d} \right\} \right\}$$

حيث :

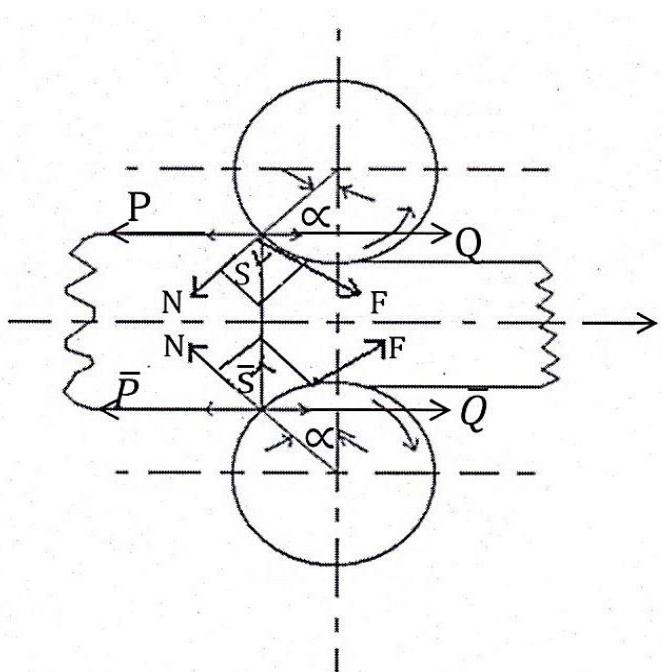
d = قطر كل من الدولفينين أو الدرفيلي.

t_1 = سمك المعدن قبل الدلفنة أو الدرفلة.

t_2 = سمك المعدن بعد الدلفنة أو الدرفلة.



شكل (1.5) هندسة عملية الدلفنة أو الدرفلة



شكل (1.6) القوى المؤثرة أثناء عملية الدلفنة

4. شرط أداء عملية الدلفنة أو الدرفلة :

يتم امرار المعدن بين الدولفينين بواسطة الاحتكاك الذي ينشأ بين سطحي الدولفينين والمعدن المراد دلفنته .

عند بداية قوس التلامس أضغط الدولفين على المعدن كل بقوة قيمتها (N) وينتج عن ذلك قوة احتكاك بين المعدن وكل من الدولفين قيمتها (F) وبتحليل القوتين N و F كما مبين في الشكل نجد أن :

أ. القوتين S و \bar{S} تقومان بعصر المعدن .

ب. القوتين \bar{Q} و Q تقومان بسحب المعدن إلى الأمام بين الدولفين .

ج. القوتين \bar{P} و P تقومان بمقاومة عملية السحب .

حيث N = قوة ضغط الدرفيل على المعدن .

F = قوة الاحتكاك بين المعدن والدرفيل.

S = قوة عصر المعدن.

Q = قوة سحب المعدن إلى الأمام بين الدرفيلين.

من تحليل القوى ينتج الآتي :

$$S = N \cos\alpha + F \sin\alpha \quad (1)$$

$$Q = F \cos\alpha \quad (2)$$

$$P = N \sin\alpha \quad (3)$$

ولكي تتم عملية الدلفنة أو الدرفلة يجب ان تتغلب قوة السحب Q على قوة المقاومة P أي أن يكون :

$$\left. \begin{array}{l} 2Q > 2P \\ Q > P \end{array} \right\} \quad (4)$$

وبالتعويض عن قيم كل من Q ، P من المعادلتين (2) و (3) في المعادلة (4) عالية نحصل على :

$$F \cos\alpha > N \sin\alpha \quad (5)$$

ولكن القيمة الحرجة للقوة F عند وشك منع الحركة (وشك انزلاق المعدن بين الدولفين أي دوران الدولفين دون سحب المعدن) يمكن ان تعطي بالمعادلة الآتية :

$$F = \mu N \quad (6)$$

حيث μ هو معامل الاحتكاك بين الدلفينين والمعدن المراد دلفنته وتتوقف قيمته على نوع كل من مادة الدلفين والمعدن المراد دلفنته وعلى درجة خشونة سطح كل منها وكذلك على درجة حرارة كل منها وسرعة الدلفنة ، ويرتبط معامل الاحتكاك (μ) بزاوية الاحتكاك (θ) بالعلاقة التالية :

$$\mu = \tan \phi \quad (7)$$

ومن المعادلات (5) ، (6) ، (7) يمكن استنتاج شرط أداء عملية الدلفنة على النحو الآتي :

$$\begin{aligned} F \cos \alpha &> N \sin \alpha \\ \mu N \cos \alpha &> N \sin \alpha \\ \tan \phi N \cos \alpha &> N \sin \alpha \\ \therefore \tan \phi &> \tan \alpha \end{aligned} \quad (8)$$

أي أنه لكي تحدث عملية الدلفنة أو الدرفلة يجب أن تكون زاوية التلامس α أصغر من زاوية الاحتكاك (θ). (angle of friction)

تتراوح قيمة زاوية التلامس (angle of contact) بين 24° و 30° في عمليات دلفنة كتل الخام ، وبين 15° و 20° في عمليات دلفنة الشرائط والألواح المعدنية على الساخن وبين درجتين وعشرين درجات في عمليات دلفنة الألواح على البارد.

5. انواع ماكينات الدلفنة : (Types of Rolling Machines)

يمكن تقسيم ماكينات الدلفنة من ناحية نوعية المنتج الذي تتجه إلى الانواع الآتية :

1. ماكينات الخصر الأولى : (Primary Reduction Mills)

وتشمل ماكينات انتاج الكتل النصف مدلفنة والكتل المربعة والألواح السميكة.

2. ماكينات دلفنة المقاطع الانشائية : (Structural Sections Mills)

التي تقوم بتحويل الكتل النصف مدلفنة والمربعة إلى مقاطع انشائية مختلفة كالعتبات (beams) ، القصبان (rods) والزوايا (angles).

3. مكينات الدلفنة النهائية (Finishing Mills) :

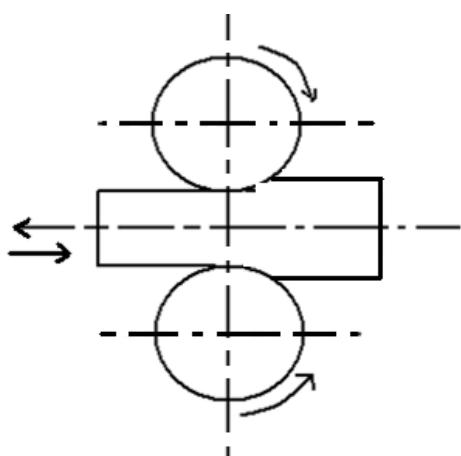
ويشمل هذا النوع مكينات دلفنة الألواح الرقيقة والشرائط (sheets). كما تُقسم مكينات الدلفنة من ناحية عدد الدلفين المستخدمة إلى :

i. مكينات دلفنة ثنائية (Two High Rolls) :

وتكون من دولفينين يدوران في اتجاهين متضادين وتخترق المعدن عند مروره بين الدولفينين في اتجاه التغذية الذي يحدده اتجاه الدوران .

ii. مكينات دلفنة ثنائية عاكسة (Reversing Rolls) :

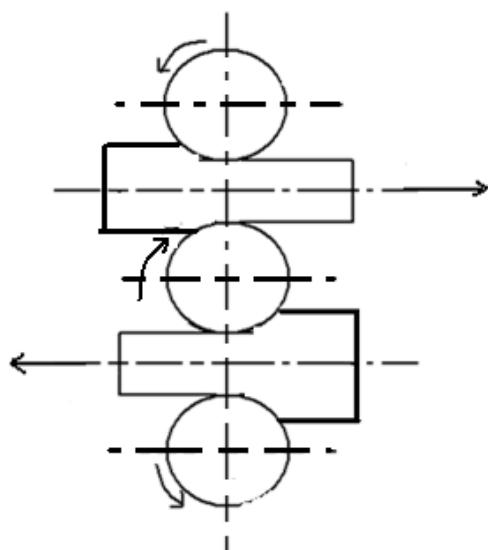
وفيها يمكن عكس اتجاه دوران الدولفينين وبذلك يمكن تغذية كتلة المعدن من كلا الاتجاهين ومن ناحية التركيب فهي مماثلة للشكل (1.7) أدناه :



شكل (1.7) مكينة دلفنة ثنائية

iii. مكينات دلفنة ثلاثية (Three High Rolls) :

وفي هذا النوع تُركب ثلاثة دلفين في جسم الماكينة وبذلك يمكن تغذية المعدن من خلال الدولفينين الأعلى والأوسط في أحد الاتجاهات ثم يعاد تغذية المعدن من خلال الدولفينين الأوسط والسفلي في الاتجاه المضاد وبذلك يمكن الاستغناء عن ضرورة عكس حركة الدوران كما في النوع السابق . الشكل (1.8) أدناه يوضح مكينة دلفنة ثلاثية .



شكل (1.8) ماكينة دلفنة ثلاثية

iv. ماكينات دلفنة رباعية (Four High Rolls)

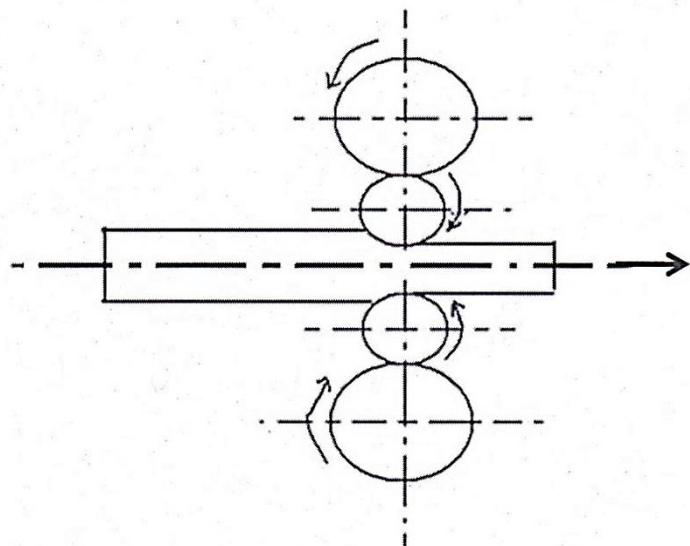
تتكون الماكينات في هذا النوع من دولفيني تشكيل صغيري القطر (forming rolls) يسندهما دولفيني إسناد

. (supporting rolls) كبيري القطر .

والغرض من هذه العملية هو استخدام الدولفينين الصغيرين للحصول على نسبة اختصار كبيرة في سمك

المعدن مع الاحتفاظ بقوة تحمل عالية للقوى بمساعدة الدلافين الكبيرة . الشكل (1.9) أدناه يوضح ماكينة

دلفنة رباعية .



شكل (1.9) ماكينة دلفنة رباعية

v. ماكينات الدلفنة متعددة الدلافين : (Multi High Rolls)

ويستخدم هذا النوع بكثرة في عمليات الدلفنة وتتراوح أقطار الدلافين المستخدمة بين 10mm و 30mm ، وترتّب الدلافين الساندة حول دولفيني التشكيل مما يؤدي إلى زيادة قوة الماكينات على دلفنة المقاطع الصغيرة بمقاسات دقيقة وكذلك زيادة قدرة تحملها لقوى الضغط الكبيرة الناتجة عن زيادة معدلات الاختصار .

vi. ماكينات الدلفنة الشاملة : (Universal Rolling Mills)

وتكون من دولفينين أفقين وآخرين رئيسيين وتستخدم معاً في إنتاج المقاطع الانشائية الكبيرة الحجم بعمق يصل إلى 1000mm .

6. عمليات الدلفنة على البارد : (Cold Rolling Processes)

تمييز عمليات الدلفنة على البارد بالخصائص الآتية :

1. دقة عالية في إنتاج المقاطع الصغيرة .

2. جودة عالية في تشطيب الأسطح المدلوفة .

3. صلابة عالية للمعدن المدلوفن .

وتحاج عملية الدلفنة على البارد إلى قوة أكبر للتشكيل نتيجة لارتفاع مقاومة المعدن للتشكيل لذلك تستخدم لهذا الغرض ماكينات الدلفنة متعددة الدلافين حيث تدخل المادة الأولية على هيئة الواح أو شرائط مدلوفنة على الساخن بعد إزالة الصدأ من عليها بغسلها في أحماض مُخففة .

ويلاحظ أنه ينتج من عملية الدلفنة على البارد ومثلها كافة عمليات التشكيل على البارد اجهادات داخلية (internal stresses) في المنتجات مما يتربّع عنه زيادة هشاشة المعدن وكذلك زيادة صلادته ، ولذا يجب معالجة المنتجات المدلوفنة على البارد حراريًّا (i.e. باستخدام المعالجات الحرارية المناسبة) لازالة الخواص غير المرغوب فيها .

7. عمليات الدلفنة على الساخن : (Hot Rolling Processes)

تم عملية الدلفنة على الساخن بواسطة تسخين المعدن إلى درجة حرارة عالية بعد تنظيفه وإزالة أي شوائب من على سطحه . بعد التأكد من وصول المعدن إلى درجة الحرارة المطلوبة تزال أيضاً طبقة الصدأ المتكونة نتيجة التسخين ثم تجرى عملية الدلفنة على الساخن التي تتميز بقلة مقاومة المعدن للدلفرنة على عكس عملية الدلفنة على البارد .

الفصل الثاني

عملية توليد الرائش

Chip Generation

: (Introduction) 2.1 مدخل

عملية توليد الرائش من العمليات الفيزيائية والميكانيكية المعقدة لأنها تشمل على كل من التشوه المرن (permanent plastic deformation) والتشوه اللدن المستدام (elastic deformation) للمعدن المراد تشغيله على ماكينات الانتاج المختلفة (i.e. مثل المخرطة ، الفريزة ، المكشطة ، المدقاب ، الجلخ وغيرها) وعادة ما يصاحب هذه العملية احتكاك شديد بين عدة القطع والمعدن المراد تشغيله ينتج عنها توليد حرارة عالية والتلف للرائش وانكماسه وتصدد سطح الشغالة بلي الحد القاطع .

الشكل (2.1) أدناه يوضح منحنى الاجهاد - الانفعال للفولاذ الطرفي (mild steel) والذي يتكون من النقاط

التالية :

i. النقطة A تمثل حد التنااسب (Limit of Proportionality) حيث يتناسب الانفعال مع الاجهاد

المسبّب له حتى هذا الحد فيما يعرف بقانون هوك (Hook's law) .

ii. النقطة B تمثل حد المرونة (Elastic Limit) وهو الحد الذي يمكن ان ترجع فيه المادة إلى حالتها

الأولي بعد زوال القوة المؤثرة .

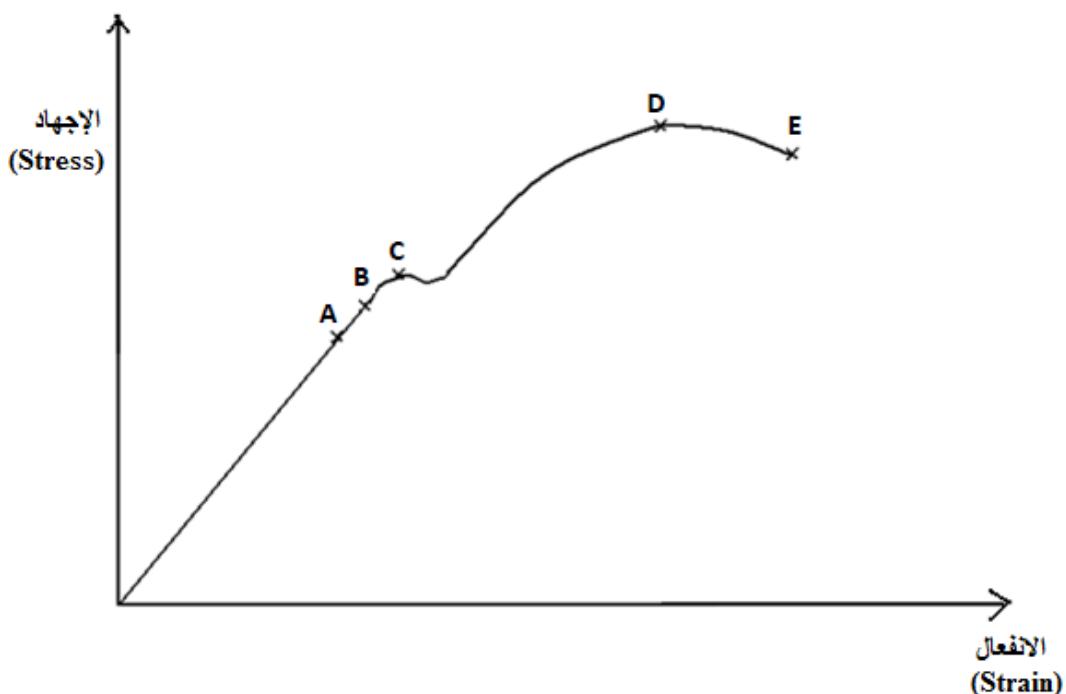
iii.iii. النقطة C وهي النقطة التي يبدأ عندها التشوه اللدن (i.e. المستديم) وتسمى نقطة الخضوع (Yield Point) ولها قيمتان عليا ودنيا حيث يزيد فيها الانفعال بثبات الاجهاد ثم يستمر الانفعال في الزيادة

بنقصان واضح في الاجهاد .

iv. النقطة D وتمثل الحد الأقصى للتشوه اللدن حيث يصل الاجهاد عندها إلى أقصى قيمة له وتسمى

نقطة الاجهاد الأقصى (Maximum or Ultimate Stress Point).

- v. النقطة E وتمثل الاجهاد الذي ينكسر عنده المعدن وتسمى بنقطة الكسر (Fracture Point) والتي يزيد عندها الانفعال بانخفاض واضح في الاجهاد .



شكل (2.1) منحنى الاجهاد ضد الانفعال للفولاذ الطری

في الانفعال اللدن تتحرك بعض طبقات المعدن في اتجاه مستويات الانزلاق (slip planes) التي تنطبق اساساً مع أقصى اجهاد قص ، ويتم هذا الانزلاق بين جزيئات الحبيبات البلورية وبين الحبيبات نفسها ونتيجة لذلك يتغير شكل الحبيبات وحجمها ووضعها النسبي ويصاحب الانفعال اللدن درجة حرارة شديدة وتغير في خواص المعدن واهماها زيادة صلادته .

2.2 أنواع الرائش :

هناك أربعة أنواع رئيسية للرائش هي :

2.2.1 الرائش غير المتصل (Discontinuous Clips) :

يتكون هذا الرائش نتيجة لتشغيل معادن قاسية ذات مطيلية منخفضة بسرعة منخفضة . وهو عبارة عن قطع صغيرة عندما يتم إزالة احداها تضغط عدة القطع طبقة المعدن التالية لإزالتها وهكذا .

2.2.2 الرائش المتصل (Continuous Chips) :

ينتج هذا النوع من الرائش نتيجة لتشغيل الصلب (أو الفولاذ الطري) عند سرعات قطع عالية (أكبر من 60m/min) حيث تتطلب زاوية قص كبيرة.

الظروف المؤاتية لحدوث هذا النوع من الرائش :

1. معدن طري .

2. سمك رائش صغير .

3. سرعات قطع عالية .

4. زاوية جرف كبيرة .

5. احتكاك قليل بين عدة القطع والرائش نتيجة لـ :

i. سطح عدة القطع لامع وناعم .

.ii. معدن عدة القطع ذو معامل احتكاك منخفض .

.iii. استخدام التزييت .

6. تحقيق درجة حرارة قطع مناسبة .

2.2.3 الرائش غير المتجانس (Inhomogeneous Chips or Heterogeneous Chips):

يتكون هذا الرائش نتيجة لتشغيل الصلب بسرعة قطع متوسطة حيث يكون وجه الرائش الملمس لوجه العدة ناعماً في حين يحتوى الوجه الآخر للرائش عقداً تدل على مراكز فصل أجزاء الرائش عن المعدن الأصلي بزاوية \emptyset .

الظروف المؤاتية لتكوين الرائش غير المتجانس هي :

1. حدوث ارتفاع في درجة الحرارة نتيجة احتكاك شديد بين عدة القطع والرائش.

2. يتأثر المعدن المقطوع في نقطة خضوعه تأثراً ملحوظاً بارتفاع درجة الحرارة.

2.2.4 الرائش المتكسر (المفتّت) (Fractured Chips) :

يتكون هذا الرائش نتيجة لتشغيل المعادن ذات اللدونة المنخفضة مثل الحديد الزهر القاسي والبرونز القاسي .

وهو عبارة عن قطع متكسرة ومفتّتة و مختلفة في الشكل عن بعضها البعض . وفي تشكيل الرائش المتكسر

ت تكون الشقوق (cracks) فجأة على طول مستوى القص الذي تفصل عنده جزيئات الرائش .

2.3 تأثير الحرارة على الحد القاطع :

يتعرض الحد القاطع لقلم الخراطة للإجهادات المترتبة على قوى القطع كما يتعرض القلم باستمرار عملية

القطع للتأكل نتيجة للحرارة العالية المتولدة من الاحتكاك. هذه الحرارة تنتقل من عدة القطع حيث تقلل من

صلادتها وتجعلها أقل قدرة على مقاومة البلي وتأثير مباشرة على عمر عدة القطع . فالبنية المارتنزية

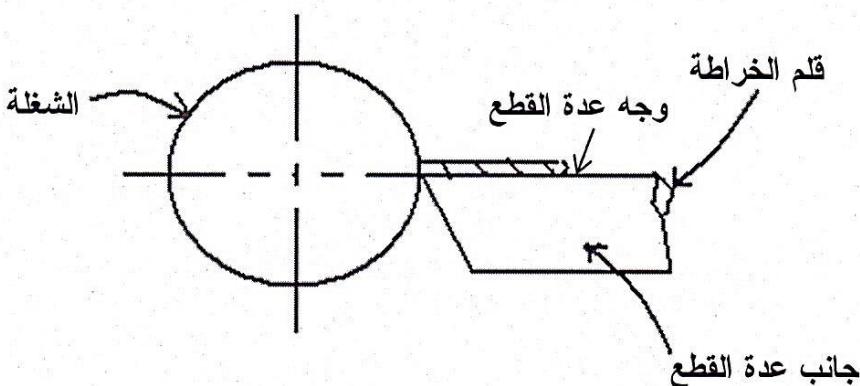
(Martensitic Structure) والتي نحصل عليها من المعالجة الحرارية تتحلل عند درجة حرارة مقدارها

600 درجة مئوية مما فوق إلى بنية أخرى أقل مقاومة للبلي والاحتكاك .

عند قطع المعادن توجد أقصى درجة حرارة في منطقة الرائش المجاورة لعدة القطع وتقل تدريجياً كلما

ابتعدنا عنها . وتزيد درجة الحرارة على سطح عدة القطع (Tool face) عن جوانبها بما أن وجه عدة القطع

تنقل إليه درجة الحرارة نتيجة للاحتكاك والتشوه اللدن مع بينما يتعرض جانب عدة القطع للاحتكاك فقط .



يمكن تقليل الحرارة الناشئة عن الاحتكاك باستخدام نظام تبريد مناسب يُرش من خلاله مائع التبريد على

الشغيلة والقلم لامتصاص بعض الحرارة من العدة عن طريق التبخر . كما تقييد الزيوت الموجودة في مائع

التبريد في تزليق العدة مما يقلل من الاحتكاك بينها وبين الشغالة .

2.4 عمليات بدون توليد رائش :

2.4.1 عمليات تشكيل بالاسطمبات (Press Work) :

المقصود بالتشكيل بالاسطمبات هو كبس المادة المراد تشكيلها بين جزئي الضبعة (السنبلة والاسطمبة) (punch and die) . تعتبر هذه الطريقة أكثر طرق التشكيل استخداماً وخصوصاً في حالة انتاج اعداد كبيرة من المنتجات . هنالك نوعان من عمليات التشكيل بالاسطمبات :

النوع الأول :

يعتمد على تشكيل المادة بواسطة قصها حسب الشكل المطلوب مثل عملية التخريم (Piercing) والتفريج (Blanking) . يلاحظ في هذا النوع من التشكيل أن القوة المستخدمة تكون مساوية أو أكبر من القوة اللازمة لقص المعدن .

النوع الثاني :

يعتمد على تشكيل المادة بواسطة ثنيها أو سحبها ولا يحدث قص للمعدن مثل عمليات الثني (Bending) والسحب العميق (Deep Drawing) . يلاحظ أن القوة في هذا النوع تكون مساوية لقوة التشكيل اللازمة وتكون أقل كثيراً من قوة قص المادة .

سيتم فيما يلي شرح النوعين المذكورين عاليه بالتفصيل :

1. عمليات قص :

التفريج أو التخريم :

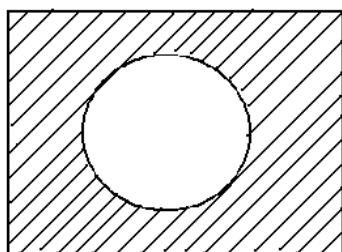
توضع المادة المراد تشكيلها بين الاسطمبة والسنبلة ويتحرك السنبلة إلى أسفل بالقوة اللازمة لقص المادة (قطعها) i.e.

تعتبر العملية عملية تفريغ إذا كان المنتج هو الجزء المقطوع من المعدن (له نفس شكل السنبلة) وفي هذه

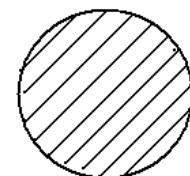
الحالة تكون أبعاد السنبل أقل من الأبعاد المطلوبة للمنتج بقيمة سماح للتمدد الخاص بالمعدن المستخدم بعد عملية القص .

وتعتبر العملية عملية تحرير إذا كان المنتج هو الجزء المتبقى من المعدن بعد كبسه وفي هذه الحالة تكون أبعاد السنبل أكبر من الابعاد المطلوبة لفراغ المتكوّن بقيمة سماح للتمدد الخاص بالمعدن المستخدم .

الشكل (2.2) أدناه يبين منتج عملية التفريغ والشكل (2.3) يوضح منتج عملية التحرير بينما يوضح الرسم في الشكل (2.4) الأداة المستخدمة في عمليتي التفريغ والتحرير .



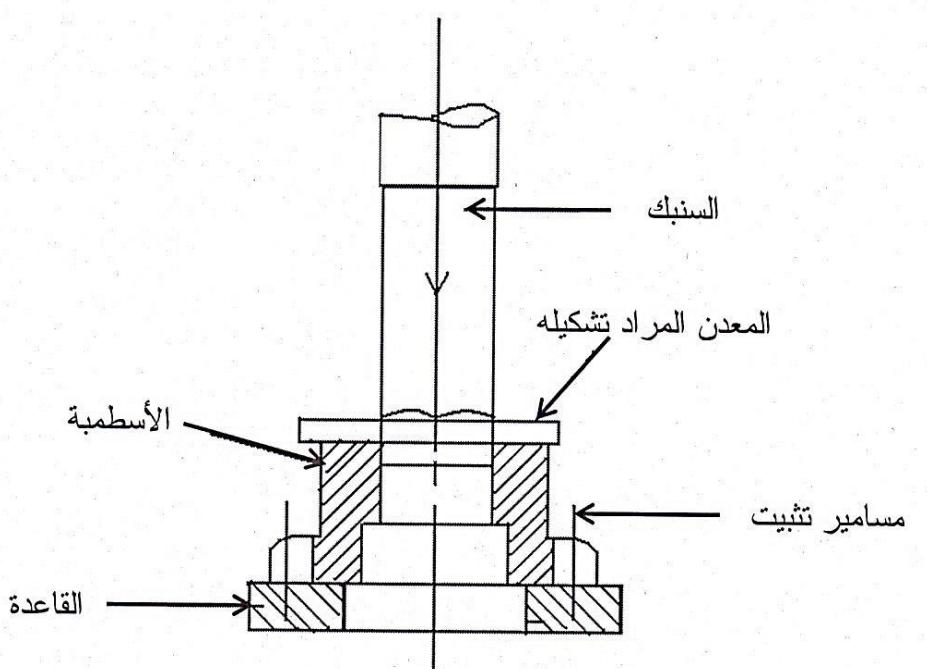
عملية التحرير



عملية التفريغ

شكل (2.3) منتج عملية التحرير

شكل (2.2) منتج عملية التفريغ



شكل (2.4) الأداة المستخدمة في التفريغ أو التحرير

2. عمليات تشكيل :

i. الثنبي :

في هذه العملية يتم ثني المعدن وذلك بضغطه بين الأسطمة والسنباك بالقوة اللازمه لعملية تشكيله . هنالك نوعان من عمليات الثنبي وهي ثني مفرد وثنبي مزدوج .

ii. السحب العميق :

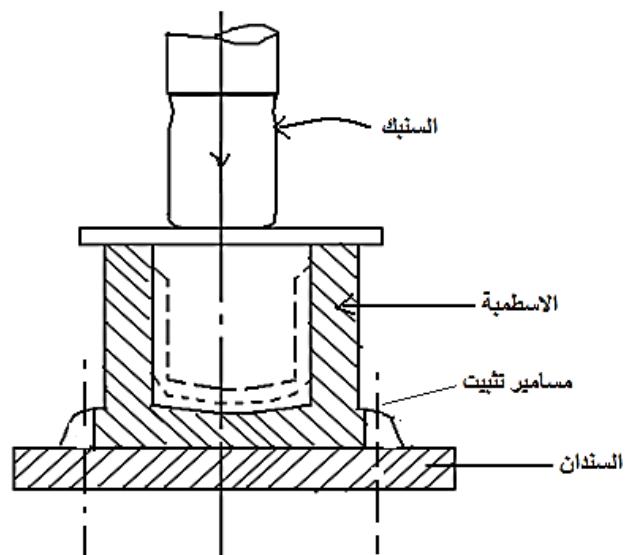
هي عملية تغيير قطعة من الألواح المعدنية فتتغير شكلها من قطعة مسطحة إلى قطعة ذات شكل مقعر حسب العمق المطلوب . تقوم آلية سحب مكونة من سنباك واستطمة بكبس المعدن وسحبه بين سطحيها ، ويلاحظ أن سمك المادة يقل أثناء سحبها من السمك الأصلي . تستخدم هذه الطريقة لتشكيل المعادن ذات اللدونة العالية وإلاً تمزقت أثناء السحب . الشكل (2.5) أدناه يوضح الآلة المستخدمة في السحب العميق .

iii. التشكيل بالسك والختم :

عملية السك عبارة عن تشكيل الكتل والأقراص المعدنية الصغيرة نسبياً بكبسها بين مكبسين يحتوي سطحهما على الهيئة أو الشكل المراد اعطاؤه لوجهي الكتلة أو القرص المعدني .

يُصمم قالب الذي يتكون من المكبسين بشكل لا يسمح بانسياط المعدن إلى الخارج . تستعمل هذه الطريقة بصورة خاصة لتشكيل قطع النقود المعدنية والميداليات وأجزاء الآلات الكاتبة وما شابه .

أما عملية الختم فتستعمل عادة كمرحلة نهائية لإعطاء شكل نهائي لقطعة سبق وأن شُكلت بطرق التشكيل الأخرى . ليس الغرض من التشكيل بالختم إحداث تغيير كبير في شكل أو هيئة القطعة بل تقتصر فقط على احداث تغييرات طفيفة في الشكل وضبط دقيق لأبعاد ومقاسات القطعة المشكلة .



شكل (2.5) آلية السحب العميق

الفصل الثالث

طرق وأساليب التشغيل الحديثة

Modern Machining Methods

3.1 مدخل (Introduction) :

إن الزيادة الحديثة في استعمال المعادن الصلدة والمعادن التي تقاوم ارتفاع درجة الحرارة في المجال الهندسي قد زاد التفكير باستحداث طرق جديدة ومبتكرة لخراطة وتشكيل هذه المعادن .

من الطرق الحديثة المستخدمة في تشغيل وتشكيل هذه المعادن :

3.2 التشغيل بالتفريغ الكهربائي (Electrical Discharge Machining) :

معنى التشغيل الكهربائي هو استعمال التيار الكهربائي أو التفريغ الكهربائي في خراطة هذه المعادن. وعند استعمال التيار الكهربائي يمكن تفادي تغيير الطاقة الكهربائية إلى طاقة ميكانيكية كما هو الحال في طرق التشغيل التقليدية (i.e. الخراطة التشكيلية ، خراطة الكرنكات ، تفريز السلندرات ، تتعيم السلندرات ، تفريز التروس وغيرها) .

3.2.1 مميزات استخدام طريقة التشغيل الكهربائي :

1. يمكن استخدام معادن طرية كأداة قطع لخراطة اصلد المعادن .
2. معدّل إزالة المعادن ليس له علاقة بصلادة المعادن .
3. يمكن تشكيل المعادن الطرية بسهولة لتعطي الأشكال المعقدة .

3.2.2 محددات استخدام طريقة التشغيل الكهربائي :

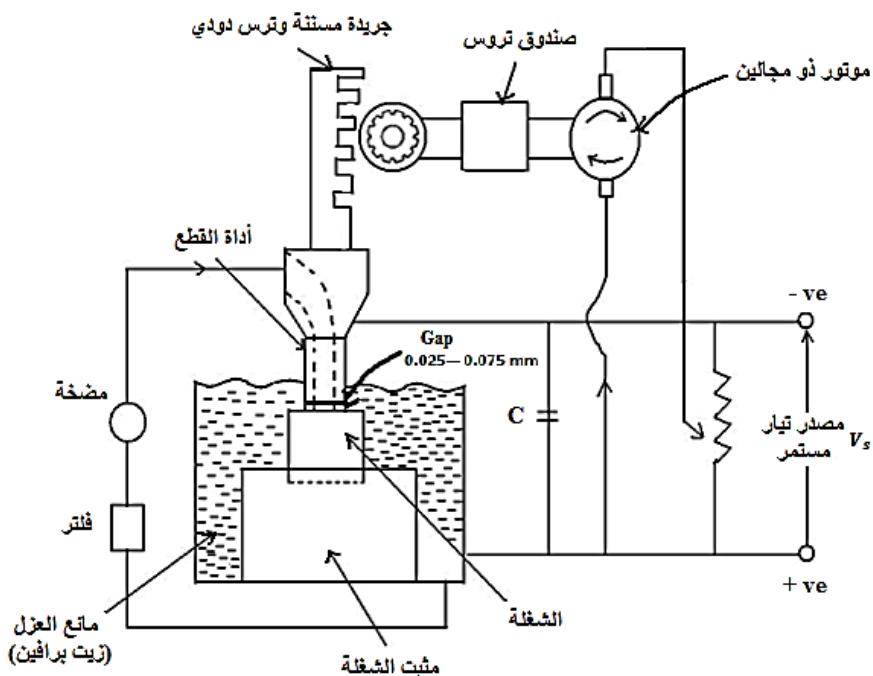
ومن عيوبه أو محدداته أن معادن الشغالة المراد تشغيلها ومعادن أدلة القطع يجب أن يكونا جيداً التوصيل للتيار الكهربائي.

يعتمد التشغيل بالتفريغ الكهربائي (الهدم بالشرارة) على الهدم الناتج من الشرارة الكهربائية بين القطبين المستعملين لانتاج هذه الشرارة . أحد هذين القطبين هو أداة القطع وتمثل الشغالة القطب الآخر.

للحظ انه عندما يكون القطبان من نفس المعدن فإن أكثر الهدم (التآكل) يحدث على القطب الموجب . لذلك توصل الشغالة دائمًا مع القطب الموجب وأداة القطع مع القطب السالب لنحصل على أعلى معدل هدم (i.e.) إزالة من الشغالة ويتبع ذلك تآكل أقل على معدن أداة القطع. تتولد الشرارة من التفريغ الكهربائي عبر الفتحة الموجودة بين القطبين المغمورين في مائع العزل والذي يكون غالباً إما زيت برافين أو زيت موّلات . وتتراوح الفتحة بين القطبين فيما بين 0.025mm و 0.075mm ويجب أن تبقى ثابتة أثناء عملية التشغيل، ويمكن التحكم فيها بواسطة موتور ذو مجالين. الشكل (3.1) أدناه يوضح ماكينة تفريغ كهربائي بجميع مكوناتها وأجزائها .

عندما توصل المعدن بمصدر تيار كهربائي مستمر (DC) يبدأ المكثف (C) في الشحن وتبدأ فولتيته V في الازدياد تجاه مصدر التيار V . خلال هذه الفترة الزمنية تعمل الفتحة الموجودة بين أداة القطع والشغالة عمل الدائرة المفتوحة حيث لا تسمح بمرور التيار الكهربائي بين القطبين لأنها مليئة بمائع العزل. أثناء هذه الفترة تزداد شحنة المكثف حتى تصل شحنته إلى فولتية وصل الفجوة V بين أداة القطع والشغالة ، عندها يتآكل مائع العزل ليوصل التيار الكهربائي بين القطبين وتحدث الشرارة ويُفرغ المكثف كل شحنته وتكون الشرارة ثابتة حتى يصل جهد المكثف إلى الصفر . عند انتهاء الشرارة يرجع مائع العزل إلى حالته الطبيعية (i.e. عازل) ثم يبدأ شحن المكثف من جديد وتتكرر الدورة من جديد .

بهذه الطريقة يمكن الحصول على شرارة متكررة حيث تكون الفترة الزمنية بين كل شرارة و أخرى هي $12,000\mu\text{s}$ وكل واحدة من هذه الشرارات تولّد درجة حرارة في المنطقة المحيطة بها تقدر بحوالي 100°C وهي كافية لإزالة أو إذابة المعدن الذي تقع عليه .



شكل (3.1) أجزاء ومكونات ماكينة التفريغ الكهربائي

3.3 التشغيل بالموارد فوق الصوتية (Ultrasonic Machining)

تستعمل هذه الطريقة في عمل التقويب الدائرية وغير الدائرية في المعادن الهشة والصلدة . وقد وجدت مكانة كبيرة في تشكيل هذه المعادن الهشة والوصلات الغير جيدة كالزجاج والسيراميك والاحجار الكريمة والكربيدات كما تم استعمالها في التيتانيوم والتجميد وقوالب وعدد الصلب أو الفولاذ .

تعتمد طريقة التشغيل على استعمال أداة قطع تهتز اهتزازات بذبذبة فوق صوتية على وجه الشغالة أثناء عملية التشغيل حيث لا يمكن أن تحدّ ما إذا كانت أداة القطع متحركة أو مهتزة إلا عند لمسها ، ففي هذه الحالة فقط يمكن الشعور بالحركة الاهتزازية لأداة القطع . عندما تتحرك أداة القطع حركتها الترددية فوق سطح الشغالة يتم تغذية الملاط الحاد (i.e. غالباً يتكون من أكسيد الألミニوم أو كربيد البورون مضافاً إليهما كربيد السيليكون مع زيت البرافين) بين أداة القطع والشغالة حيث يتم إزالة المعدن بطرق جزيئات الملاط الحاد على الشغالة والتي تؤدي إلى عمل حفر صغيرة على سطح الشغالة . يتم تغذية أداة القطع بصورة بطيئة تقدر بحوالي 0.01 m/s . الشكل (3.2) أدناه يوضح ماكينة تشغيل بالموارد فوق الصوتية .

تصنع أداة القطع عادة من المعادن الصلدة المتينة ولا تستعمل المعادن الهشة لأن طرق الحبيبات يؤذّي إلى تقشر سطح أداة القطع .

3.3.1 شكل أداة القطع :

يعتمد شكل أداة القطع على الآتي :

1. شكل المنتج المطلوب .
2. دقة سطح المنتج .
3. ملمس سطح المنتج .

3.3.2 معدل إزالة المعدن ودرجة نعومة السطح :

ويعتمد معدل إزالة المعدن ودرجة النعومة على الآتي :

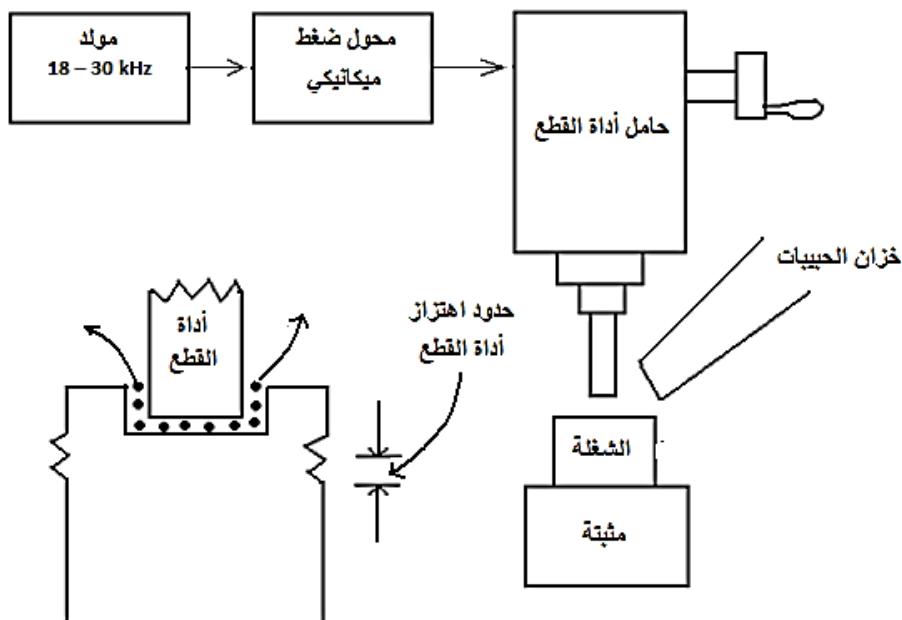
1. سعة ذبذبة أداة القطع .
2. قوة الصدم بين الحبيبات الحاكمة والشغالة .
3. نوع معدن أداة القطع والشغالة .
4. حجم الحبيبات الحاكمة .
5. نوع الحبيبات الحاكمة .
6. كمية الحبيبات الحاكمة في الملاط .

3.3.3 مميزات التشغيل بالموجات فوق الصوتية :

من مميزات هذه الطريقة :

1. خلو الشغالة من الاجهادات الحرارية .
2. انخفاض تكاليف أداة القطع .
3. يمكن استخدام عمال شبه مهرة لإنتاج أشغال دقيقة .

4. عمل ثقوب دائيرية وغير دائيرية على معادن صلدة .



شكل (3.2) ماكينة التشغيل بالموجات فوق الصوتية

3.4 التشغيل الكيميائي (Chemical Machining) :

يعتمد التشغيل الكيميائي كلياً على القدرة المذيبة للمحلول الذي تغمر فيه الشغالت . يمكن بهذه الطريقة إزالة المعدن من الأسطح في مختلف المستويات في وقت واحد .

لقد تم تطوير هذه التقنية في مصانع الطائرات لتخفيض المساحات الكبيرة للأجزاء المصنعة من سبائك الألومنيوم ولكن الآن انتشر استخدامها في مختلف الصناعات .

يتوقف حجم الأجزاء التي يمكن معالجتها بهذه الطريقة على ابعاد الخزان الذي تغمر فيه وسلسل العمليات المستعملة في عملية القطع (i.e. لمعادن الألومنيوم والماگنيسيوم والتيتانيوم وسبائكها) .

3.4.1 خطوات التشغيل الكيميائي :

1. تخمير الأجزاء .
2. الحفر أو النحت .

1. تخمير الأجزاء :

خطوات التخمير :

- .i. إزالة الحواف الحادة من الشغالة لأنها تؤدي إلى ضعف طبقة الغطاء .
- .ii. تُنظف الأجزاء جيداً وتزال منها الدهون والشحوم بغمراها في بخار بعض المنظفات الكيميائية الأخرى . كما يجب إزالة الخدوش من على السطح حتى لا تظهر على الأسطح النهائية .
- .iii. تُغسل الأجزاء في ماء نظيف .
- .iv. تُعطى الشغالة بطبقة غطاء عازلة يمكن أن تكون من البلاستيك .
- .v. عندما تجف طبقة الغطاء يتم تعليم المساحات المطلوب حفرها .
- .vi. يقتلع الحجاب من المساحات المعلمة بواسطة سكينة .
- .vii. الشكل (3.3) أدناه يوضح مخططاً كتالياً لسلسل عملية التخمير .

2. الحفر أو النحت الكيميائي :

أثناء عملية الحفر تُعلق الشغالة في خزان محلول بخلوص يقدّر بحوالي 150mm من قاع الخزان وبنفس المقدار في جميع الاتجاهات .

يجب أن تصنع الخزانات من مواد لا تتأثر بالحاfer الكيميائي . تتوقف الطريقة ونوع الحافر على نوع المعدن الذي تصنع منه الشغالة وهي باختصار كما يلي :

i. الألمنيوم وسبائكه :

يستعمل الألمنيوم وسبائكه محلول الصودا الكاوية (هيدروكسيد الصوديوم) بنسبة تركيز 10% مضافة إليه 1% ألمونيوم في شكل قطع تذاب فيه .

يقدر هجوم هذا محلول بحوالي 1mm عمق لكل ساعة . بعد الحفر تغسل الشغالة جيداً بماء نظيف لمدة 2 دقيقة . تكون درجة حرارة محلول مساوية لـ 80 درجة مئوية .

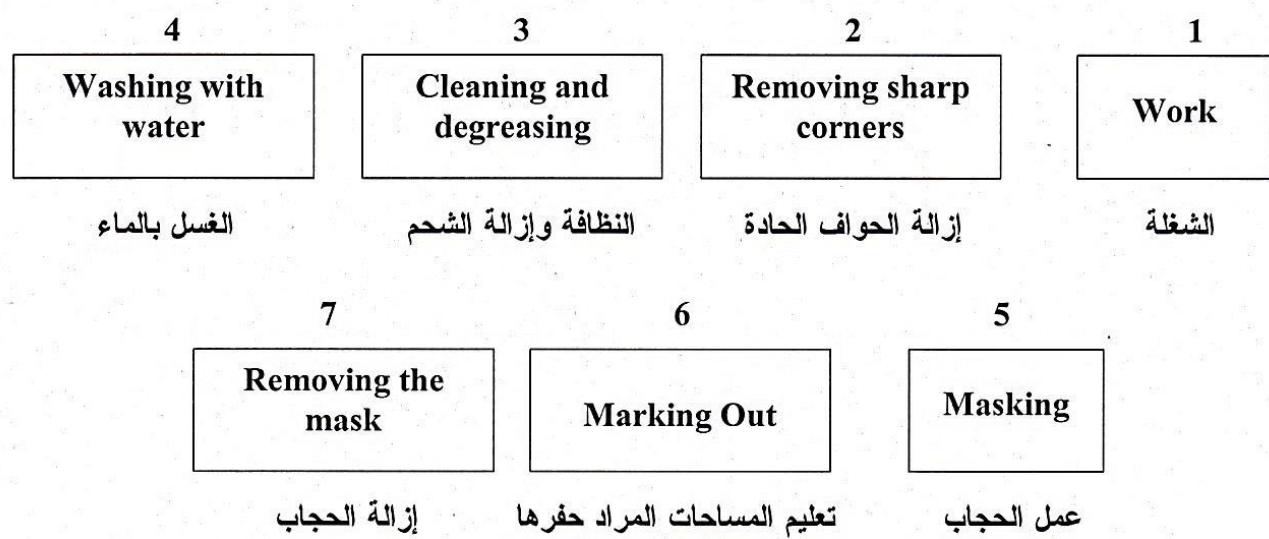
ii. الماغنيسيوم وسبائكه :

يستخدم حامض النتريك بنسبة تركيز 8% عند درجة حرارة الغرفة مضافاً إليه عامل مبلل يساعد في عملية الحفر الكيميائي ويكون غطاءً رغويًا يقلل من انطلاق الأبخرة والغازات . يكون معدن هجوم محلول 1.5m عمق في كل ساعة . بعد الحفر تغسل الشغالة جيداً بماء نظيف .

iii. التيتانيوم وسبائكه :

يُستعمل حامض الهيدروكلوريك بنسبة تركيز 20% - 25% يضاف إليه 0.8% تيتانيوم لمحض الهيدروجين الذي يتولد أثناء عملية التشغيل .

يجب أن يكون هناك جهاز تحكم في الحرارة المتولدة أثناء عملية التشغيل كما يجب موازنة تركيز الحامض وكمية محلول في الخزان .



شكل (3.3) خطوات عملية التخمير

الفصل الرابع

اختبار المواد والأساليب المختبرية

Materials Testing and Experimental Methods

4.1 اختبارات الشد (Tensile Tests)

سلوك المادة المطيلية (ductile material) مثل الفولاذ الطری (mild steel) عندما يتم تعريضها إلى اجهاد شد بسيط أوضحت أنه وحتى قيمة معينة للإجهاد فإن الانفعال يكون متناسباً مع الاجهاد المسبب له ، وعندما يتم إزالة الحمل خلال هذا المدى فسوف لا يكون هنالك انفعال مستدام (i.e. يتم اجهاد المادة في المدى المرن) إذا زيد الحمل فإن المادة ستخضع مُؤديّة انفعالاً لدننا عند قيمة الاجهاد الثابت . إذا تمت زيادة الحمل إضافياً فسيكون هنالك انفعالاً واضحاً (i.e. في الغالب لدن) يمتد حتى قيمة الاجهاد الأقصى . عند هذه المرحلة تبدأ العينة بالتعنق أو التخصر في بعض المواقع على امتداد طولها (i.e. تقريراً في منتصف العينة) وينخفض الحمل حتى حدوث الكسر . تعرض معظم المواد الهندسية هذه الملامح بدرجات متفاوتة .

4.1.1 جزء التشغيل للعينة (The Working Portion of the Specimen)

إما أن يكون مستديراً أو مستطيلاً في مقطعه العرضي ، وتم توسيعه عند كل طرف لطول مناسب للمساکات . يمكن قطع قلاووظ (لوب) في أطراف العينة لربطها في المسماکات ، أو يمكن عمل كتفة للعينة يتم من خلالها نقل الحمل أو يمكن مسکها بمسکة اسفینية بأوجه داخلية مخشنة (wedge) . الأسلوب الأخير هو الأبسط والأرخص للاستخدام ودائماً ما يستخدم لعيّنات مسطحة ، ولكنه يكون قاصراً على الفولاذ الناعم ومواد أخرى . يجب أن تكون المسماکات متمركزة ذاتياً لكي يتم تسلیط الحمل محوريًا وبانتظام على العينة (i.e. لقطع عرضي دائري فإن لا تمرکزیه بمقدار $0.01d$ (1 % من القطر) في الحمل تزيد الاجهاد الأقصى بمقدار 8%) .

4.2 ماكينات الاختبار : (Testing Machines)

يمكن تصنيفها إلى قسمين : القسم الأول يتم فيه تسلیط الحمل يدوياً ، والآخر يتم فيه الاستفادة من الضغط الهيدروليكي ، حيث يعتمد الاختيار بصورة أكبر على السعة المطلوبة . في كلا الحالتين يتم قياس الحمل بأوزان موازنة خلال منظومة من الروافع . الأنواع الحديثة لماكينات الاختبار المشغلة هيدروليكيًا تكون ذاتية البيان ، حيث يتم تفعيل آلية الموازنة بمكبس يعمل في اسطوانة يتم امدادها بنفس ضغط وحدة الاختبار . في المدى المرن (in the elastic range) يتم قياس الانفعال بجهاز قياس استطالة (extensometer) مثبت على الطول القياسي . وهو جهاز يقوم بتحري التغييرات الصغيرة جداً في الطول ، أيضاً يمكن استخدام مقاييس انفعال (strain gauge) . أما بالنسبة للانفعالات اللدنة فيتم قياسها بواسطة زوج من المقسمات ومسطرة مدرجة (pair of dividers and graduated rule) .

4.3 تأثير معدل التحميل : (Effect of Rate of Loading)

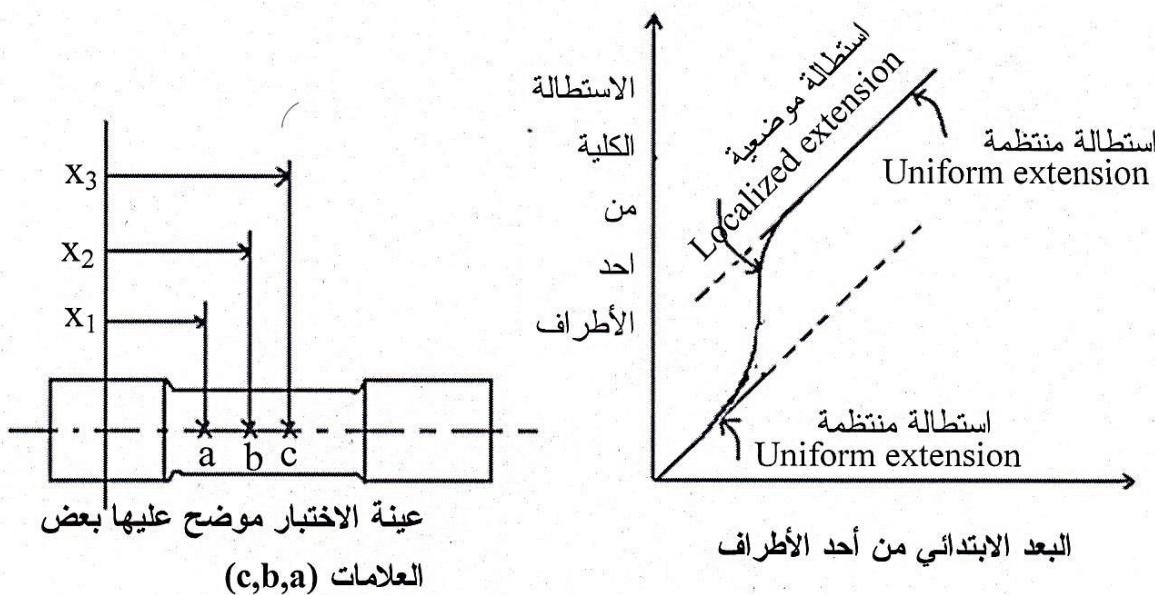
وُجد أنه وباستثناء الفولاذ المصلي (hardened steel) كلما زادت سرعة الاختبار كلما تم الحصول على قيم أكبر لإنجهاج الخضوع والاجهاد الأقصى وبالتالي الاستطالة .

4.4 تفاوت الاستطالة مع الطول الاسمي ومساحة المقطع العرضي:

(variation of elongation with gauge length and cross – sectional area)

إذا تم وضع علامات على العينة لعدد كبير من التقسيمات على امتداد طولها وتم اختبارها حتى الكسر ، فإن القطعتان يمكن وصلهما مع بعضهما البعض ويتم قياس بعد كل علامة من أحد الأطراف . بطرح الأبعاد المأخوذة ابتدائياً من تلك المأخوذة بعد الكسر نحصل على الاستطالة الكلية من أحد الأطراف . وعندما يتم رسم الاستطالة الكلية ضد البعد من ذلك الطرف فسنحصل على المخطط الموضح في الشكل (4.1) أدناه :

يتكون هذا المخطط من خطين مستقيمين متوازيين . الزيادة الفجائية للاستطالة تحدث في منطقة العنق عند الكسر . في هذه الحالة يقال أن هنالك استطالة موضعية عند العنق (منطقة الكسر) واستطالة منتظمة بطول المتبقي من العينة .



شكل (4.1) تفاوت الاستطالة مع الطول الأصلي للعينة

اجعل e هي الاستطالة على طول قياسي l ، باعتبار أنَّ الكسر يكون تقريباً عند منتصف الطول الاسمي للعينة ، وبالتالي $e = a + bl$ تُعبّر عن شكل المخطط .

$$= \text{الانفعال المئوي} = 100e/l = 100a/l + 100b$$

وجد العالم Unwin أنَّه ولمادة معطاة يكون المقدار الثابت a متناسباً مع الجذر التربيعي لمساحة المقطع العرضي الاصلي للعينة A ، وبكتابتها $100b = C\sqrt{A}$ و $100a = B$ ، وبالتالي يصبح القانون :

$$100\frac{e}{l} = \frac{C\sqrt{A}}{l} + B$$

يتم اعطاء القيم التالية للثوابت B و C للفولاذ الطربي : $C = 70$ و $B = 20$. لكي يتم تفادي أي خطأ في

مقارنة أرقام الاستطالة فإنه يُنصح حسب توصية المؤسسة البريطانية للمعايير والقياسات S. 18. B.

$$\text{بأنَّ الطول الاسمي يجب أن يكون مساوياً لـ } (l = 4\sqrt{A}).$$

4.5 الانفعال الزائد و التحميل التكراري : (Overstrain and Repeated Loading)

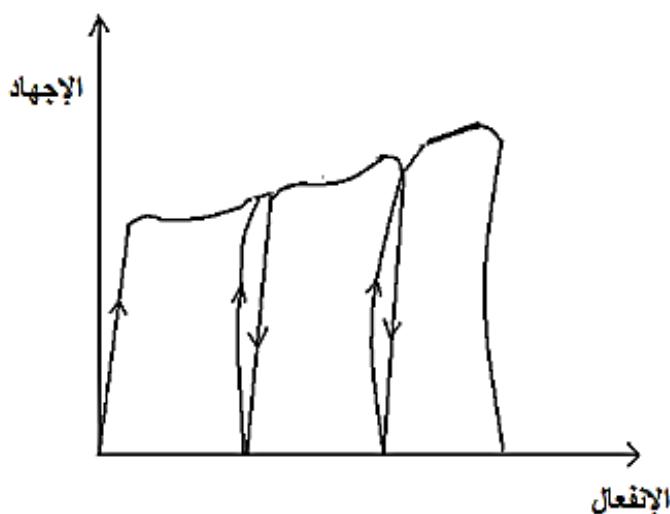
في اختبار الشد لعينة من الفولاذ الطربي ، إذا ما تم حمل الحبل إلى ما بعد نقطة الخضوع ومن بعد اعتقامه

تدريجياً ، سيكون هنالك تشوهاً مستداماً في العينة .

عند اعادة التحميل وجد أنه وبالمراقبة الدقيقة أنَّ الفولاذ يبدو وكأنَّه فقد مرونته ، (i.e.) لا يطيع بعد الآن قانون هوک (Hook's law)). حقيقة أنَّ منحنيات الاعتقاف وإعادة التحميل تُشكِّل حلقة هستيرية والتي تمثل الطاقة الضائعة في الاحتكاك الداخلي لجزئيات المادة . الشكل (4.2) أدناه يوضّح منحنى الاجهاد ضد الانفعال لمادة مطبلية معرضة لتحميل تكراري . سترتفع نقطة الخضوع كثيراً حتى تصل تقربياً إلى قيمة مساوية لقيمة الاجهاد عند نهاية اختبار الشد ، ويقال أنَّ المادة تم تصليدها بالشغل كما في عمليات السحب على البارد والدرفلة .

التحميل التكراري سيرفع نقطة الخضوع إلى قيمة تقارب الاجهاد الأقصى. وإذا استمرت العينة حتى الكسر فإنها ستعرض نفس خصائص الفولاذ الصلد بانخفاض صغير في مساحة المقطع العرضي واستطالة منخفضة جداً .

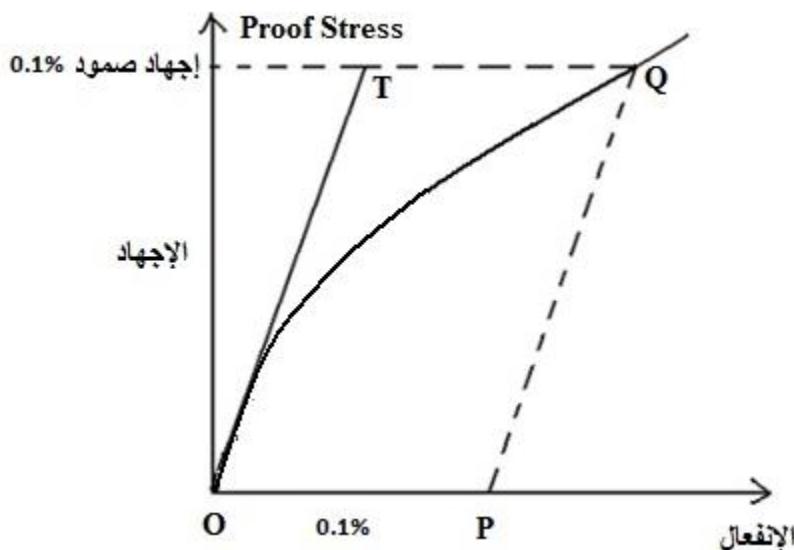
يمكن استرجاع المرونة بفترة راحة طويلة او بالغليان في الماء لدقائق معدودة. سيعيد التلين الفولاذ إلى حالته الاصلية قبل الانفعال الزائد وبنفس نقطة الخضوع .



شكل (4.2) منحنى الاجهاد – الانفعال لمادة مطبلية مسلط عليها أحمال تكرارية

4.6 إجهاد الصمود (Proof Stress) :

العديد من المواد الهندسية ، من بينها سبائك الفولاذ وسبائك الألمنيوم والماغنيسيوم الخفيفة لا تملك أي حد معين للتناسب أو نقطة للخضوع في اختبار الشد ، عليه فإن مخطط الإجهاد - الانفعال سيكون محنيناً تقريراً من نقطة الأصل. الشكل (4.3) أدناه يوضح منحنى الإجهاد ضد الانفعال لمادة قصبة .



شكل (4.3) منحنى الإجهاد - الانفعال لمادة قصبة

إذا تم رسم مماس (OT) على المنحنى عند الأصل ورسم خط PQ موازٍ لـ OT قاطعاً المنحنى عند Q ، بحيث أنَّ $OP = 0.1\%$ ، وبالتالي فإن الإجهاد عند Q يسمى بـ إجهاد صمود 0.1% . عليه ، فإن إجهاد الصمود هو الإجهاد الذي يقاوم فيه الانفعال بمقدار 0.1% عن الطول الاسمي من خط التناسب . OT

4.7 اختبارات الانضغاط (Compression Tests) :

عادة ما تكون عينات اختبارات الانضغاط للمعادن دائرية ، وللصبة الاسمنتية مربعة المقطع . لمنع الفشل بالانبعاج (Buckling) يجب أن يكون الطول تقريباً مساوياً للعرض الأدنى (Length=minimum breadth). لمادة مطبلية مثل الفولاذ الطربي أو النحاس ينشأ هنالك تشوهاً عرضياً ونتيجة لتآثير تقييد الاختتاك عند وجهي الحمل فإن المقطع العرضي سيصبح كبيراً عند المنتصف ويصبح شكل قطعة الاختبار مشابهاً لبرميل . أخيراً يحدث الفشل بالشقوق التي تظهر على الأنسجة الخارجية للمادة وتنتشر إلى الداخل .

عادة ما تفشل المواد القصبة مثل الحديد الزهر والأسمنت بالقص على مستويات مائلة بزاوية بين 50 و 70 درجة بالنسبة للمحور الطولي.

أسئلة متابعة

1. لماذا تكون عينات الاختبار للانضغاط دائيرية المقطع في المعادن بينما تكون مربعة المقطع في الصبّات الاسمنتية؟

2. لماذا تفشل المواد القصبة بالقص على مستويات مائلة بزوايا بين 50 درجة و 70 درجة بالنسبة للمحور الطولي؟

4.8 الانهيار في المعادن القصبة :

زاوية ميل الكسر للعينات القصبة أكبر من 45 درجة .

$\theta = 45 + \phi/2$ ، زاوية ميل الكسر .

حيث ϕ عبارة عن زاوية الاحتكاك الداخلي للمعدن المختبر .

تكون زاوية الاحتكاك الداخلي ϕ كبيرة كلما كبرت جزيئات المعدن المختبر .

زاوية ميل الكسر للإسمنت ، $\theta = 70$.

زاوية ميل الكسر للحديد الزهر $\theta = 60$.

زاوية ميل الكسر للنحاس الاصفر $\theta = 50$.

الحديد الزهر كمادة قصبة زاوية احتكاكه الداخلية كبيرة إذا ما قورنت بزاوية الاحتكاك الداخلي للنحاس الاصفر كمادة نصف مطيلية بما أن جزيئاته أدق من جزيئات الحديد الزهر .

عليه ، يمكن اثبات العلاقة $\theta = 45 + \phi/2$ بالطريقة التحليلية التالية :

العينة المبینة في الشكل أدناه مساحة مقطعها = A ، تم كسرها بتأنير حمل الانضغاط P الذي أحدث بها اجهاداً قيمته σ على مستوى يعمل زاوية مقدارها θ مع خط المرجعية الأفقي . الزاوية θ تمثل زاوية الاحتكاك الداخلي للمعدن المراد اختباره وهي رقم ثابت للمعدن الواحد .

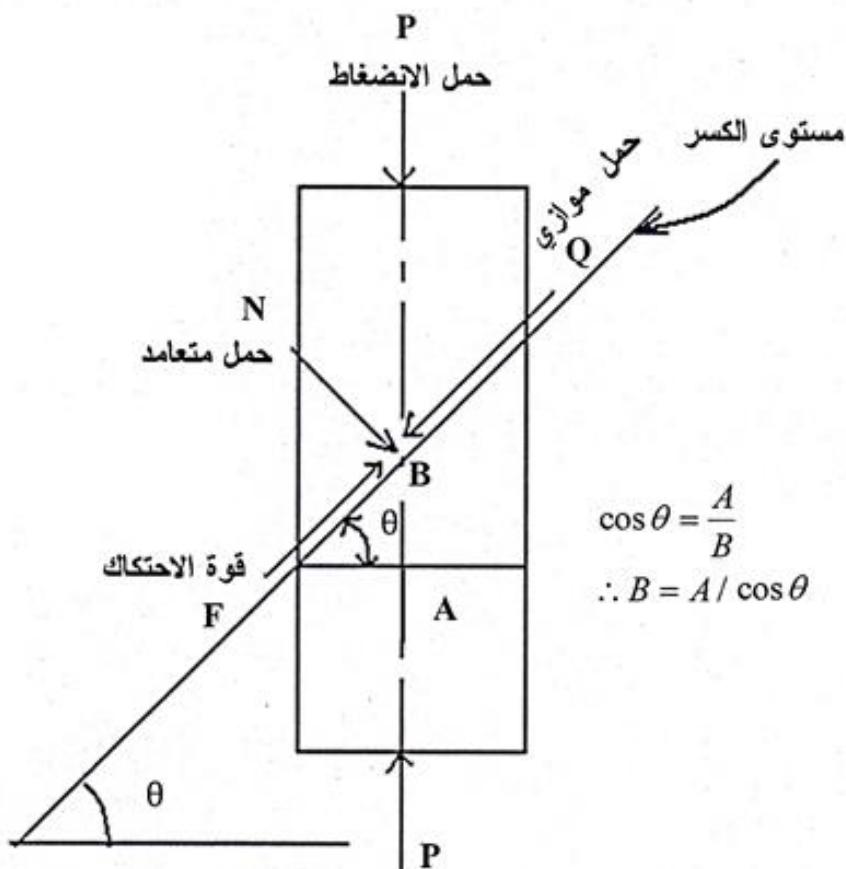
$$\sigma = P/A \quad \text{اجهاد الانضغاط الرأسى،}$$

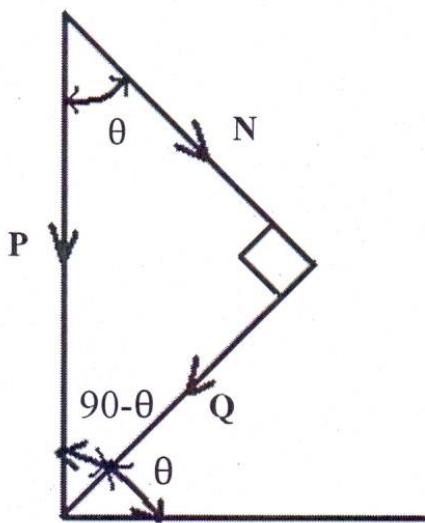
$$B = A / \cos \theta \quad \text{مساحة مقطع العينة على مستوى الكسر (B)،}$$

القوة P المسببة للكسر في الانضغاط لها مركبتين احدهما عمودية على مستوى الكسر (N) والأخرى موازية مستوى الكسر (Q) وقيمة كل منها :

$$N = P \cos \theta$$

$$Q = P \sin \theta$$





$$\frac{\text{الاجهاد المتعامد مع مستوى الكسر}}{\text{مساحة مستوى الكسر}} = \sigma_N = \frac{N}{B} = \frac{P \cos \theta}{A / \cos \theta} = \frac{P}{A} \cos^2 \theta = \sigma \cdot \cos^2 \theta$$

$$\frac{\text{الحمل الموازي لمستوى الكسر}}{\text{مساحة مستوى الكسر}} = \tau_Q = \frac{\text{اجهاد القص الموازي لمستوى الكسر}}{\text{مساحة مستوى الكسر}}$$

$$\tau_Q = \frac{Q}{B} = \frac{P \sin \theta}{A / \cos \theta} = \frac{P}{A} \sin \theta \cos \theta = \sigma \sin \theta \cos \theta$$

كما أنَّ الاجهاد المتعامد على مستوى الكسر يُسبِّب اجهاد احتكاك عكس اتجاه الحركة على مستوى الكسر أيضاً.

$$\tan \phi = \frac{\text{القوة المماسية}}{\text{القوة المتعامدة}} = \frac{F}{N}$$

$$\text{قوة الاحتكاك} , F = N \tan \phi$$

$$\sigma_f = \frac{\text{قوة الاحتكاك}}{\text{مساحة مستوى الكسر}} = \frac{F}{B} = \frac{N \tan \phi}{A / \cos \theta} = \frac{P \cos^2 \cdot \tan \phi}{A}$$

$$= \frac{P \cos^2 \theta \tan \phi}{A} = \sigma \cos^2 \tan \phi$$

يتضح مما سبق أنَّ الاجهادات المسببة للكسر على المستوى الذي يعمل زاوية θ مع المستوى الأفقي (σ_r) هي ناتج فرق تأثير الاجهاد الموازي لمستوى الكسر الناتج من القوة الرئيسية P وتأثير إجهاد الاحتكاك الناتج عن مقاومة تماسك جزيئات المعدن للإنزلاق فوق بعضها البعض ، أي أن :

$$\text{الاجهاد المسبب للكسر} = \text{اجهاد القص} - \text{اجهاد الاحتكاك}$$

$$\sigma_r = \tau_Q - \sigma_f = \sigma \sin \theta \cos \theta - \sigma \cos^2 \theta \tan \phi \quad (*)$$

يحدث الكسر عندما يكون الاجهاد المسبب للكسر ، σ_r عند قيمته القصوى. وبالتالي بمقابلة الاجهاد المسبب للكسر بالنسبة لزاوية ميل الكسر ومساوياته بالصفر للحصول على أقصى قيمة لزاوية ميل الكسر θ .

$$\frac{d\sigma_r}{d\theta} = 0$$

بتفاضل المعادلة (*) يتم الحصول على :

$$\frac{d\sigma_r}{d\theta} = (\sigma \sin \theta \times -\sin \theta) + (\cos \theta \times \sigma \cos \theta) - \{(\sigma \cos^2 \theta \times zero) + \tan \phi \times 2\sigma \cos \theta \times -\sin \theta\} = 0$$

$$\frac{d\sigma_r}{d\theta} = -\sigma \sin^2 \theta + \sigma \cos^2 \theta + 2\sigma \sin \theta \cos \theta \tan \phi = 0$$

$$\therefore \sigma (\cos^2 \theta - \sin^2 \theta) = -2\sigma \sin \theta \cos \theta \tan \phi$$

$$\therefore \tan \phi = -\frac{(\cos^2 \theta - \sin^2 \theta)}{2 \sin \theta \cos \theta} = -\frac{\cos 2\theta}{\sin 2\theta} = -\cot 2\theta$$

$$\therefore \tan \phi = -\tan(90^\circ - 2\theta) = \tan(2\theta - 90^\circ)$$

$$\therefore \phi = 2\theta - 90^\circ$$

$$2\theta = 90^\circ + \phi$$

$$\therefore \theta = 45^\circ + \phi / 2 \quad \#$$

الفصل الخامس

التآكل Corrosion

5.1 تعريف التآكل : (Definition of corrosion)

يعرف التآكل بأنه انهيار المنشآت الفلزية بفعل تفاعಲها مع الجو المحيط. يتخذ التآكل عدة صور وهو كثيراً ما يؤدي إلى توقف خطوط الإنتاج في العمليات الصناعية وهذا يعتبر أحد محددات التآكل المباشرة وغير المباشرة العديدة. هنالك العديد من المحددات الاقتصادية لعملية التآكل التي يمكن إيجازها فيما يلي من نقاط:

5.2 المحددات الاقتصادية للتآكل : (Economical limitations of corrosion)

1. ضرورة إحلال واستبدال الوحدات والمعدات المتآكلة بأخرى سليمة، وما يصاحب ذلك من فقد العديد من ساعات العمل والإنتاج، إضافة إلى تكاليف الإحلال والاستبدال من تكلفة لقطع الغيار وأجرة الفنيين.

(Maximization of Design Materials) فرط التصميم:

ويقصد به استخدام مزيد من مواد الإنشاء والتشييد بما هو مطلوب لتحمل الأحمال والإجهادات الميكانيكية تحسباً من عملية التآكل وما يتبع ذلك من زيادة في كمية مواد الإنشاء والتشييد مما يؤدي إلى ارتفاع تكاليف الوحدات كما يتطلب ذلك إقامة أساسات خاصة كي تتحمل هذه الوحدات الثقيلة وهذه بدورها عالية التكاليف.

3. ضرورة تطبيق الصيانات الدورية الضرورية كالطلاء بالبوهيات وهذا يتطلب تكاليف مستمرة.

4. إيقاف الوحدات الصناعية بصفة دورية لإجراء الصيانات عليها (Shut – down maintenance).

5. تداخل نواتج عملية التآكل مع المنتج الرئيسي مما يؤدي إلى نقص في قيمة المنتج النهائي.

6. النقص في الكفاءة (deficiency)، فمثلاً يؤدي فرط التصميم وترامك نواتج عملية التآكل على الأسطح المخصصة لانتقال الحرارة إلى تناقص في معدل التبادل الحراري في المبادلات الحرارية.

7. فقد المنتجات القيمة من خزانتها نتيجة لتسربها خلال تقوب الخزانات المتآكلة.

8. تعرض الوحدات المجاورة للدمار نتيجة انهيار الوحدات المتآكلة.

9. الاحتياج إلى مزيد من الطاقة لضخ المواقع داخل الأنابيب نتيجة لزيادة مقاومة الاحتكاك بفعل الزيادة في درجة خشونة سطح الأنابيب الداخلي بفعل التآكل.

هناك بعض المحددات الاجتماعية التي قد تسببها عملية التآكل والتي يمكن حصرها فيما يلي :

5.3 المحددات الاجتماعية للتآكل (Social limitations of corrosion) :

1. ما يتعلق بالأمان والسلامة :

ال انهيار المفاجئ للوحدات الصناعية والمنشآت بفعل التآكل قد يتسبب في إشعال النيران وحدوث الحرائق ووقوع الإنفجارات وإطلاق الأبخرة والمواد السامة مما قد يؤدي إلى وقوع العديد من الإصابات والوفيات، مثل لذلك انهيار المفاعلات النووية، الغلايات ذات الضغط العالي، تبعية غاز الاستيلين، البيوتان، الأكسجين وغيرها .

2. ما يتعلق بالصحة :

تسرب المنتجات من الوحدات المتآكلة يؤدي إلى تلوث بيئة العمل والبيئة المجاورة ويعرض الصحة العامة للخطر، مثل التسرب الإشعاعي النووي (i.e. المفاعل النووي الروسي تشنونobel).

3. ما يتعلق بافتقار المصادر الطبيعية للمواد الخام والفلزات :

عملية إعادة بناء وتشييد وحدات جديدة بدلاً عن المتآكلة يستوجب استنفاد المصادر الطبيعية لهذه الفلزات كما يتطلب استهلاك كميات كبيرة من الوقود لتصنيع هذه الوحدات.

أخيراً فإن مظهر الوحدات المتآكلة لا يسر العين وبطبيعة الحال فإن كلًا من المحددات الاقتصادية والاجتماعية السابقة لها انعكاسات اقتصادية. ولعله من الواضح الآن أن هناك العديد من الأسباب التي تستوجب التصدي لعملية التآكل.

5.4 صور التآكل :

يحدث التآكل في صور وأشكال عديدة ومختلفة وتقسم هذه الصور كما يلي:

1. حسب طبيعة الوسط الأكل :

وعلى هذا الأساس يمكن تقسيم التآكل إلى مبتل وجاف. وحسب التسمية فإنه يكون من الضروري تواجد سوائل أو رطوبة لكي يحدث التآكل من النوع الرطب أو المبتل بينما لا يستوجب التآكل الجاف ذلك وعادة يحدث التآكل الجاف عند درجات الحرارة المرتفعة أي بين الفلزات والغازات كما يحدث في بعض المداخن وعواجم المصانع والسيارات.

2. حسب ميكانيكية عملية التآكل :

أي حسب المסלك الذي تسلكه عملية التآكل وبهذا الخصوص ينقسم إلى تآكل كيميائي، وآخر كهروكيميائي.

3. حسب المظاهر للفلز المتآكل :

وفي هذه الحالة يتم تقسيم التآكل إلى تآكل متجانس يحدث عند السطح المتآكل كله، أي أن معدل التآكل يكون متساوياً عبر السطح الفلزي ككل، وتآكل موضعى أو مركّز وفي هذه الحالة يتتركز في مساحات محددة.

5.5 أنواع التآكل (Types of corrosion) :

هنالك أنواع عديدة للتأكل يمكن إبرازها فيما يلي:

1. التآكل المتجانس والتآكل الجلفاني (Homogeneous and Galvanic corrosion) :

التآكل المتجانس بمعدل متقارب عبر مساحات عريضة من السطح الفلزي يُعدُّ من الصور الأكثر شيوعاً لعملية التآكل ويمكن أن يحدث هذا النوع من التآكل في الظروف الرطبة أو الجافة كما أنه يمكن أن يحدث بميكانيكية كيميائية أو كهروكيميائية وعادة يكون الاختيار الجيد لمواد الإنشاء والتشييد والوقاية باللغطية من

أهم الوسائل التي تطبق للسيطرة على هذا النوع من التآكل.

بعد التآكل المتجلانس من أبسط صور التآكل من حيث إمكانية تحديد مقداره ومعدل حدوثه. وبناءً على ذلك

فإن الانهيارات غير المتوقعة بسبب التآكل يمكن تلافيها بالفحص الدوري المنظم للمنشآت الفلزية.

أما التآكل الجلفاني فإنه يحدث عندما يتواجد فلزان مختلفان من حيث النشاط الكهروكيميائي في حالة تلامس

مع بعضهما البعض أو تم توصيلهما بموصل كهربائي وتم تعريضهما لفعل سائل إلكتروليتي ما، فإنه و كنتيجة

لذلك سوف تكتسب كل قطعة فلزية من هاتين القطعتين جهداً كهربائياً خاصاً بها يتوقف من حيث المقدار على

نوع هذه القطعة الفلزية وموقعها في الترتيب الذي يشار إليه بالسلسلة الكهروكيميائية، إضافة إلى كل من

تركيز محلول الإلكتروني ودرجة الحرارة، وتأسساً على ما تقدم سوف ينشأ فرق في الجهد بين القطعتين

الفلزيتين المختلفتين وسوف يعمل هذا الفرق في الجهد كقوة دافعة لمرور التيار الكهربائي خلال الوسط

الإلكتروليتي أو وسط التآكل وتكون النتيجة الحتمية لمرور هذا التيار الكهربائي هو تآكل الفلز الأنشط والأسبق

في السلسلة الكهروكيميائية، إذ يتصرف كأنود وتحدث عنده عملية أكسدة أو تحرر من الإلكترونات (i.e. أي

ذوبان عن طريق التحول إلى أيونات) بينما يتصرف الفلز الآخر ككاوثود. ويجب أن يكون معلوماً أنه كلما

زاد الفرق في الجهد بين الفلزين كلما كانت الفرصة أكبر لحدوث التآكل الجلفاني وبمعدل أكبر، ومن أهم

الملاحظات بخصوص التآكل الجلفاني أنه يتسبب في زيادة معدل تآكل أحد الفلزين ويعني ذلك أن الفلز

الأنشط يتآكل بمعدل أكبر مما إذا ما غمر بمفرده في الوسط الآكل. أيضاً يجب الإشارة إلى أنه بينما يتآكل

الفلز الأكثر نشاطاً بمعدل أعلى عندما يتواجد في حالة اشتراك في الازدواج مع الفلز الآخر، فإن الفلز الآخر

يتآكل الآن بمعدل أقل بكثير عن معدل تآكله قبل الاشتراك في الازدواج الفلزي. وتكون النتيجة النهائية لهذا

الازدواج هو تآكل الفلز الأنشط بمعدل أكبر وتأكل الفلز الأنبل بمعدل أقل. وللمساحة النسبية للفلزين أهمية

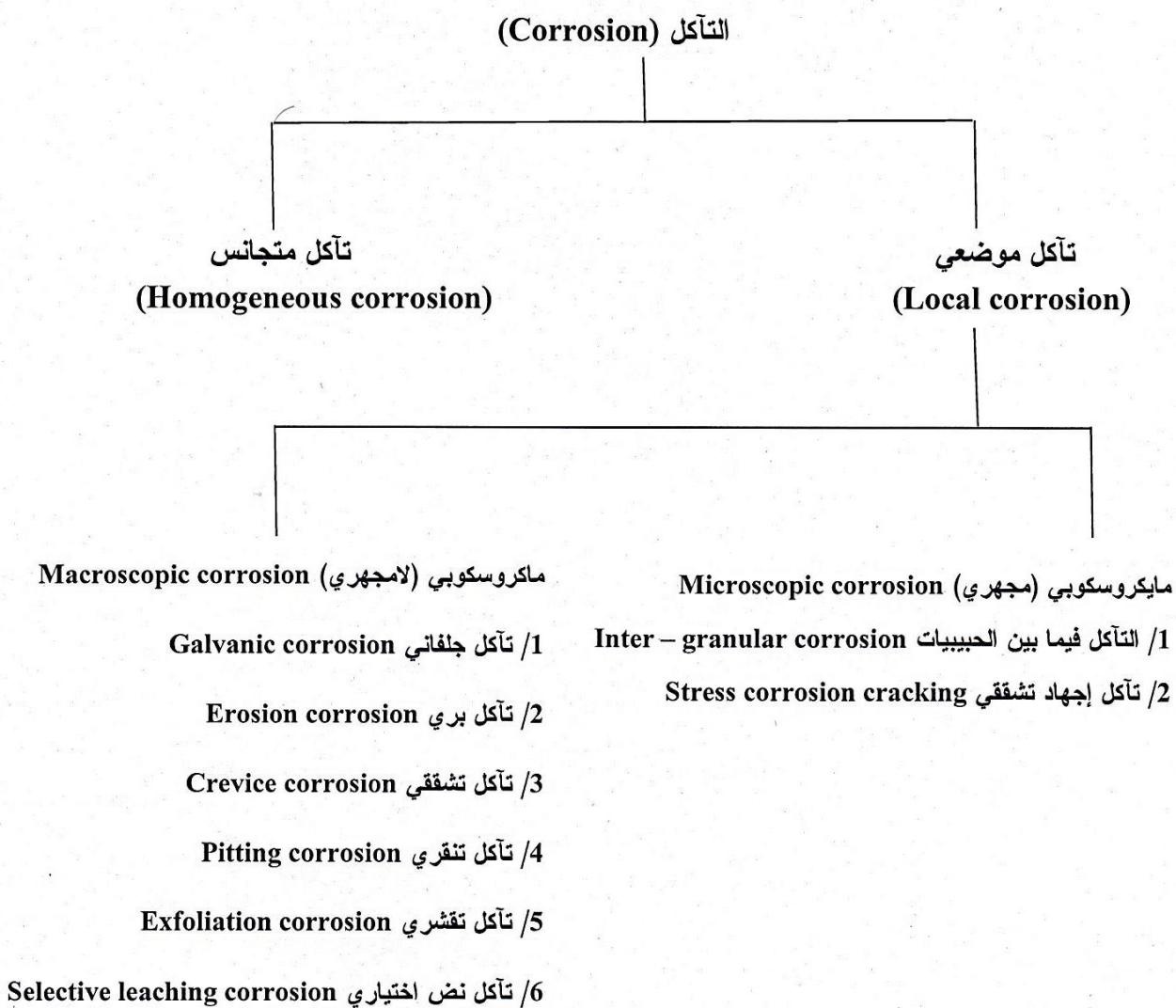
قصوى فعندما تكون مساحة الفلز الأكثر نبلاً كبيرة مقارنة بمساحة الفلز الأكثر نشاطاً فإن ذلك يُسرّع من

عملية التآكل ويكون العكس صحيحاً كذلك. يمكن ملاحظة التآكل الجلفاني وذلك بحدث زيادة واضحة في

معدل التآكل بالقرب من الوصلات بين فلزين مختلفين. الشكل (5.1) أدناه يوضح الأنواع المختلفة للتآكل. يمكن تلافي مثل هذا النوع من التآكل وذلك عن طريق عدم استخدام فلزين مختلفين في الإنشاءات الهندسية أو استخدام مادة عازلة فاصلة بينهما عندما تكون هنالك ضرورة تُحتمَّ استخدام فلزين مختلفين في تشيد المنشأة الفلزية الهندسية. كما يفضل أيضًا استخدام فلزين متقاربين في الجهد القياسي الكهربائي، بحيث يكون فرق الجهد المتولد بين الفلزين والذي يُمثِّل القوة الدافعة أقل ما يمكن. هنالك طريقة أخرى للحد من التآكل الجلفاني وهي عدم استخدام مساحات كبيرة من الفلز الأكثر نبلًا في حالة تلامس مع مساحات محددة من الفلز الأكثر نشاطًا.

2. تآكل البري (Erosion corrosion) :

يحدث هذا النوع من التآكل عندما يتهمد الفلز بفعل عاملين إحداهما كيميائي والآخر ميكانيكي، ومثال لذلك عندما يتحرك الوسط الآكل بسرعة معينة على السطح الفلزي فإننا نجد أن معدل التآكل يتزايد ويرجع السبب في ذلك إلى أن نواتج عملية التآكل والتي يمكن أن تعمل كطبقة واقية إذا ما ترسبت بصورة غير مسامية، سوف تزال هذه المرة نتيجة تحرك الوسط الآكل، ويتحذ تآكل البري صورة معينة ويكون له اتجاه محدد يرتبط باتجاه مسار الوسط الآكل الذي يتحرك على السطح الفلزي، ويستشيري تآكل البري في الظروف التي تتوارد بها سرعات عالية وسريان دوامي فكثيراً ما يلاحظ في المقلبات ورفاقصات المضخات والأنباب خصوصاً عند الانحناءات والأقواء. تتسبب المعلقات المتحركة التي تحتوي على جسيمات صلبة في حدوث تآكل البري ويمكن تجنب هذا النوع من التآكل وذلك عن طريق التغيير في التصميم أو اختيار مواد الإنشاء والتثبيت بحيث تكون ذات مقاومة عالية لعوامل البري. يعد كل من التآكل النفتتي والتآكل التجوفي نوعين مختلفين من تآكل البري فيحدث التآكل نتيجة تكون واصطدام فقاعات البخار وتداعيها عند السطح الفلزي.



شكل (5.1) الأنواع المختلفة للتأكل

فالضغط المرتفع الناشئ من انفجار هذه الفقاعات عند السطح يؤدي إلى تشوّه سطح الفلز وإزالة الغشاء الواقي الذي عادة ما يتواجد على سطحه. أما التآكل التفتسي فإنه يحدث عندما ينزلق فلز على فلز آخر وهو عادة ما يسبب انهياراً ميكانيكياً لأحد الفلزين أو كلاهما، غالباً ما ينجم الانزلاق نتيجة لعمليات الاهتزاز ويعتقد أن التآكل في هذه الحالة يلعب أحد الأدوار التالية:

الحرارة المتولدة نتيجة إحتكاك الفلزين تساعد على أكسدة سطحي الفلزين ونتيجة للاحتكاك فإن طبقة الأكسيد المكونة يتم كشطها باستمرار من على سطح الفلز أو أن الإزالة الميكانيكية المستمرة لطبقة الأكسيد الواقية

أو نواتج عملية التآكل تؤدي إلى التعرض المستمر لسطح جديد نشط من الفلز يساهم في عملية التآكل. ويمكن الحد من التآكل التفتبي وذلك باستخدام مواد إنشاء وتشييد أشد صلابة أو إجراء التعديل في التصميم للحد من عمليات الاحتكاك أو استخدام شحوم لتسهيل عملية الانزلاق أو زيادة درجة خشونة السطح إلى الحد الذي تصبح فيه عملية الانزلاق غير ممكنة.

3. تآكل الشقوق : (Crevice corrosion)

تتغير الظروف داخل الشقوق مع الزمن تغيراً بينما عن تلك الموجودة في المناطق القريبة من تلك الشقوق للأسطح المفتوحة. قد تتولد ظروف أشد قسوة داخل الشقوق مما يتسبب في حدوث تآكل موضعي عنيف. عادة تتوارد الشقوق عند الأطواق الخاصة بموانع التسرب ووصلات التراكيب والصواميل والمسامير والبراشيم ... الخ. ويمكن لها أن تكون أيضاً عن طريق ترسب وتراكم الأوساخ ونواتج عمليات التآكل والخدوش في طبقات الطلاء. ويعزى التآكل داخل الشقوق إلى واحد أو أكثر من الأسباب التالية:

i. التغير في درجة الحموضة داخل الشق.

ii. نقص الإمدادات بالأكسجين داخل هذه الشقوق.

iii. نقص كميات معوقات التآكل داخل الشقوق.

iv. تراكم نوعيات معينة من الأيونات داخل الشقوق.

ويماضي تآكل الشقوق باقي صور التآكل الموضعي من حيث انه لا يحدث في كافة الظروف التي يحدث فيها تلاق بين فلز ووسط آكل، فهناك بعض المواد أكثر عرضة لهذا النوع من التآكل خصوصاً تلك التي تعتمد على توارد الهواء في تكوين طبقة واقية من الأكسيد كالفولاذ غير القابل للصدأ (Stainless steel) والتيتانيوم (Titanium) ويمكن تحسين مقاومة هذه المواد لهذا النوع من التآكل وذلك عن طريق سكبها مع مواد أخرى كما يمكن تحسين المقاومة لتآكل الشقوق بالتصميم الجيد للحد من ميكانيكية تكون هذه الشقوق

وبالصيانة المستمرة بهدف جعل الأسطح دائمًا نظيفة والحد من إمكانية تراكم الأوساخ عليها.

4. تآكل التقر (Pitting corrosion) :

النقرة هي عبارة عن شق تم تكوينه ذاتياً. يقصد بتأكل التقر هو تكوين نقر عميق على سطح غير متآكل ويمكن لهذه النقر أن تتخذ أشكالاً عدّة وقد يكون شكل النقرة هو السبب الأساسي المسؤول عن استمرار نموها وذلك لنفس الأسباب التي أشرنا إليها في حالة تآكل الشقوق ويمكن اعتبار النقرة كشق تم تكوينه ذاتياً.

للحد من تآكل التقر فإن السطح يجب أن يكون متجانساً ونظيفاً باستمرار فعلى سبيل المثال فإن السطح الفلزي النقي والمتجانس والمصقول جيداً يكون أكثر مقاومة لهذا النوع من التآكل عن ذلك السطح الذي يحتوي على بعض العيوب أو يكون خشناً وعادة ما تكون عملية تكون النقر عملية بطيئة (i.e. تتطلب عدة أشهر أو بضع سنين حتى يمكن رؤيتها) لكنها دائماً ما تسبب الانهيارات الفلزية دون سابق إنذار، فالحجم الصغير للنقرة وكمية الفلز الصغيرة التي يجب إذابتها حتى تتكون يجعل من العسير اكتشاف مثل هذا النوع من التآكل في مراحله الأولى. يعد اختيار مواد الإنشاء والتشييد والتصميم الجيد بحيث تبقى الأسطح دائمًا نظيفة هي أفضل الوسائل وأكثرها أماناً لتجنب هذا النوع من التآكل.

5. التفشر والنض الاختياري (Exfoliation and selective leaching corrosion) :

يقصد بالتأكل التقشري ذلك النوع من التآكل الذي يحدث فيما دون السطح فهو يبدأ عند السطح النظيف ولكنه ينتشر فيما دونه وهو يختلف عن التآكل التقرى في أن مهاجمة الوسط الآكل هذه المرة للفلز المتآكل تتخذ صورة إذابة للفلز فيلاحظ أن هنالك طبقات من المادة تمت إزالتها تماماً. يمكن ملاحظة هذا النوع من التآكل بتكون قشور على السطح كما أنه في بعض الأحيان تتكون بثور على السطح وتكون نهاية المطاف للقطعة الفلزية أن تتخذ مظهر حزمة من البطاقات قد تم فقد العديد من بطاقاتها ويشتهر هذا النوع من التآكل في سبائك الألمنيوم ويمكن الحد منه بإجراء المعالجات الحرارية اللازمة أو سبكه مع فلزات أخرى.

أما النض الاختياري فيقصد به ذوبان أحد مكونات السبيكة مع بقاء الآخر والمثال الأكثر شهرة هو إزالة الزنك من سبائك النحاس مع الزنك ويترك التآكل السبيكة ذات تركيب بنائي مسامي وبخواص ميكانيكية ضعيفة تكون المعالجة في هذه الحالة باستخدام سبائك لا تتعرض لها النوع من التآكل.

6. التآكل في ما بين الحبيبات : (Inter – granular corrosion)

إذا ما أردنا تفهم هذا النوع من التآكل فإنه يتحتم علينا العودة إلى بعض أساسيات علم الفلزات. فعندما يتم فولبة فلز منصهر فإنه يبدأ في التجمد عند العديد من أنواع التبلور الموزعة توزيعاً عشوائياً داخل الفلز المنصهر، وكل نواة من هذه الأنوية تنمو في الاتجاهات المختلفة عن طريق انتظام ذرات الفلز في تناسق هندسي محدد يتحقق ونوع التبلور الذي تخضع له ذرات الفلز لتكون ما يسمى بالحبيبات ويجب أن يكون معلوماً أن انتظام الذرات في كل حبة والمسافات بينها يكون ثابتاً في كافة الحبيبات، ولكن نتيجة لعشوانية توزيع أنواع التبلور فإن مستويات الذرات التي تقع في الجوار بين الحبيبات لا يمكنها أن تخضع لنظام أي من الحبيبات و كنتيجة لذلك فإنها تتخذ تناسقاً وسيطاً وتسمى هذه المنطقة بمنطقة حدود الحبيبات. فعلى سبيل المثال ما رسم خط طوله بوصة واحدة على سطح سبيكة ما، فإن هذا الخط قد يعبر عدداً مقداره ألف من حدود الحبيبات ويلاحظ أن حدود الحبيبات هذه تكون أنشط في التعامل مع الوسط الأكل من الحبيبات نفسها ويرجع السبب في ذلك إلى أنَّ ذرات الفلز في هذه المنطقة وهي تتخذ موقعاً وسيطاً بين حبتين مختلفتين لا تكون قد اتخذت موضع التوازن في ذرات الحبيبات ومن ثمَّ فإنها تكون في مستوى طaci أعلى يجعلها أنشط، هذا بالإضافة إلى أنه وكنتيجة لضرورة بناء الحبيبات في ذرات نفس النوع فإن الشوائب تترافق عند حدود الحبيبات مما يهيئ الفرصة لتوارد ذرات لفلزات مختلفة عند حدود الحبيبات، الأمر الذي يهيئ الفرصة لحدوث تآكل جلافي على المستوى الذري. لا يمكن ملاحظة التآكل في ما بين حدود الحبيبات في مراحله الأولى وبالعين المجردة ولكن إذا ما تقدم فقد يؤدي إلى انخلال الحبيبات نفسها تاركاً سطحاً خشناً مثل

حببيات السكر. أما ظاهرة حدود الحبيبات والتي تتسبب في التآكل بين الحبيبات فهي حساسة للحرارة ولذلك يمكن الحد منها بالمعالجة الحرارية.

7. تآكل الإجهاد التشققي (Stress corrosion cracking) :

يحدث هذا النوع من التآكل نتيجة لفعل المشترك لكل من الإجهاد الميكانيكي والوسط الآكل وهو يؤدي تحت ظروف معينة إلى تصدع وتشقق الفلز أو السبيكة وتتعرض معظم السبائك لهذا الخطر، ولكن سبيكة وسط آكل معين يتسبب في ظهور الشقوق في وجود إجهاد ميكانيكي، والإجهادات التي تسبب مثل هذه الشروخ أو الشقوق قد تكون مخزونة في الفلز أثناء تشكيله على البارد وأثناء عمليات اللحام أو السباكة أو المعالجات الحرارية أو نتيجة إجهاد مسلط خارجياً أثناء خدمة الفلز أو السبيكة، ويمكن للشقوق أن تسلك مساراً في ما بين الحبيبات أو عبر الحبيبات و هنا لك اتجاه لنفرع وتشعب هذه الشقوق. من الطرق المستخدمة في الحد من هذا النوع من التآكل ما يلي: تحرير الإجهادات المخزونة داخل التركيب البنائي للفلز بالمعالجة الحرارية المناسبة، إزالة المادة الآكلة المسيبة له من وسط التشغيل، استبدال السبيكة الفلزية بأخرى أكثر مقاومة لهذا النوع من التآكل. اختيار مواد الإنشاء والتشييد المناسبة سيما وأن هذه الأنواع من التآكل تميل للحدوث أكثر عندما تكون قيمة معدل التآكل المتاجنس منخفضة.

5.6 مسائل في عمليات التصنيع (Problems in Manufacturing Processes) :

1. لوحة مستطيلة المقطع من مادة مطبلية يتم درفلتها أو دلفنتها على البارد لتخفيض سمكها من 5mm إلى 4.5 mm . إذا تم استخدام منظومة درفيلي تشتمل على درفيلي قطر متساوٍ مقداره 5cm ، أوجد قيمة زاوية التلامس لهذه الحالة .

2. أرسم رسمًا توضيحيًا لدرفيلي قطر متساوٍ ($i.e. d_1=d_2=d$) يتم استخدامهما لعصر لوح سمكة الابتدائي t_1 وسمكة النهائي t_2 لتوضيح القوى التالية :

- نـ. قوة ضغط الدرفيلي على المعدن (N).

.ii. قوة الاحتكاك بين المعدن والدرفيل (F).

.iii. قوة عصر المعدن (S).

.iv. قوة سحب المعدن إلى الأمام بين الدرفلين (Q).

.v. مقاومة عملية سحب المعدن (P)

3. برهن أنه لكي تحدث عملية الدرفلة أو الدرفلة يجب أن تكون زاوية الاحتكاك الداخلي لجزيئات المادة أكبر من زاوية التلامس (α). استعن بالرسومات التوضيحية ما أمكن ذلك .

4. فاضل بين عمليتي الدرفلة على البارد والدرفلة على الساخن من حيث مميزاتها ومحدداتها .

5. لماذا تفشل المواد القصبة بالقص على مستويات مائلة بزاوية أكبر من 45° فوق بالنسبة للمحور الطولي ؟

6. لماذا تكون عينات الاختبار للانضغاط دائيرية المقطع في المعادن بينما تكون مربعة المقطع في الصبات الاسمنتية ؟

7. إذا كانت زاوية ميل الكسر لعينة يتم اعطاؤها بالمعادلة التالية :

$$\theta = 45^\circ + \phi/2$$

حيث θ = زاوية ميل الكسر

و ϕ = زاوية لاحتكاك الداخلي لجزيئات المادة .

نـ. اوجد زاوية الاحتكاك الداخلي ϕ للأسمنت ، الحديد الزهر ، النحاس الأصفر إذا كانت زاوية ميل كسرها θ هي 70° ، 60° و 50° على الترتيب.

نـ. اوجد أيضاً معامل الاحتكاك لكل من الأسمنت ، الحديد الزهر ، والنحاس الأصفر .

8. في اختبار الشد لعينة من الفولاذ الطری وضیح تفاوت الاستطالة مع الطول الاسمی ومساحة المقطع العرضی للعينة . استعن بالرسم التوضیحی ما أمكن؟
9. ما هو التآكل؟ وما هي المحددات الاقتصادیة لعملیة التآكل؟
10. تحدث بإيجاز عن المحددات الاجتماعیة التي قد تسببها عملیة التآكل؟
11. تحدث باختصار عن التآكل المتجلانس والتآكل الجلفاني وكيف يتم تلافیه في الحالتين.

والله الموفق ::::::::::::::::::::

أسامي محمد المرضي سليمان

قسم الهندسة المکانیکیة

کلیة الهندسة والتكنولوجیة

جامعة وادی النیل

الكتب والمراجع

الكتب والمراجع العربية :

1. جلال الحاج عبد، "التصنيع والأتمتة والتجمیع في الهندسة المکانیکیة" ، www.jalalalhajabed.com
2. عثمان محمد عثمان ، علي الصویعی البوزیدی ، محمد خلیفة التلیب ، "مبادئ تقنیات المواد وعمليات التصنيع" ، منشورات مکتب البحوث والاستشارات الهندسية" ، (2005م) .
3. سوسن صبیح عبد الله ، زهیر حسن عبد الله ، "تحليل تتبع عمليات التصنيع للمنتجات الصناعية" ، The Iraqi Journal for Mechanical and Material Engineering
4. الأمین عبد الجلیل محمود ، "كتاب أساسيات عمليات التصنيع" ، دار نشر جامعة الخرطوم ، (2009م) .
5. عبد الجلیل يوسف العطا ، "مذكرة محاضرات عمليات التصنيع (1) و (2) و (3)" ، جامعة وادي النيل ، كلية الهندسة والتقنية ، (1990) .
6. أساميہ محمد المرضي سليمان ، "مذكرة محاضرات عمليات التصنيع (1) و (2)" ، جامعة البحر الأحمر ، كلية الهندسة ، (2000م) .
7. الأمین عبد الجلیل محمود ، "عمليات تصنيع المواد (قطع المعادن)" ، مطبعة الburgerاوية ، الخرطوم ، (2009) .
8. الأمین عبد الجلیل محمود ، "علوم الاحتکاك والتآکل والتزلیق (تراپیولوجی)" ، مطبعة جامعة الخرطوم ، (2007) .
9. الأمین عبد الجلیل محمود ، "عمليات تشكیل المعادن" ، مطبعة جامعة الخرطوم ، مايو (2007م) .
10. محمد نصر الدين دمير ، "تكنولوجيا هندسة الإنتاج" ، دار الراتب الجامعية ، بيروت ، (1988م) .
11. براون ل. ج. (مؤلف) ، محمد حسن سویل (مترجم) ، "نظیرة الصناعة" ، دار ماکروهیل للنشر ، المملكة المتحدة ، (1970م) .

الكتب والمراجع الإنجليزية :

1. Mikell P. Groover , "Fundamentals of Modern Manufacturing" , John Wiley and Sons Inc. , (2007) .
2. Ismaila S. O. , "Manufacturing Science and Technology" , Department of Mechanical Engineering , College of Engineering , University of Agriculture , Abeokuta , (2012) .
3. Schmidt R. S. and Kalpakjian S. , "Manufacturing Engineering and Technology" , 5th edition , Pearson Prentice Hall , Upper Saddle River , NJ 07458 , (2006) .
4. Sharma P. C. , "A textbook of Production Technology (Manufacturing Processes)" , 5th edition , S. Chand and Company Ltd , Ram Nagar , New Delhi , India , (2004).
5. Dieter G. E. , "Mechanical Metallurgy" , 3rd edition , McGraw Hill Publishing Company , New York .
6. Ibhadode A. O. A. , "Introduction to Manufacturing Technology" , Ambik Press , No. 4 , Otike Odibi Avenue , Isiohor via Ugbowo , Old Lagos Road , Benin City , Edo State , Nigeria , (1997) .
7. Ahmet Aran , "Manufacturing Properties of Engineering Materials" , Lecture Notes , ITU , Department of Mechanical Engineering , (2007).
8. Alaa A. Ateia , "Manufacturing Processes II" , Materials Engineering Department , University of Technology , (2009) .
9. Rajender Singh , "Introduction to Basic Manufacturing Processes and Workshop Technology" , New Age International (P) Limited Publishers , New Delhi , India , (2006) .
10. Lee J. and et. al. , "Modern Manufacturing" , Mechanical Engineering Handbook , Boca Raton : CRC Press LLC , (1999) .
11. Velayudham A. , "Modern Manufacturing Processes" , Journal of Design and Manufacturing Technologies , Vol. 1 , No. 1 , November (2007) .
12. G. Boothroyd and W. A. Knight , "Fundamentals of Machining and Machine Tools" , Taylor and Francis , (2006) .

13. Mills B. , and Redford A. H. , "Machinability of Engineering Materials" , Applied Science Publishers , London , (1983).
14. Berg R. T. , "Fundamentals of Turning" , Metal Cutting : by the editors of American Machinist , McGraw Hill , New York , (1979) .
15. Trent E. M. , "Metal Cutting" , 2nd edition , Butterworth Company , London , (1984) .
16. Kalpakjian , Serope , "Manufacturing Engineering and Technology" , 2nd edition , Addison – Wesley Publishers Company , USA , (1992) .
17. DeGarmo , Black , Kolser , "Materials and Processes in Manufacturing" , 7th edition , Macmillan Publishers Company , N. Y. and London , (1988) .
18. Schey J. A. , "Introduction to Manufacturing Processes" , 3rd edition , McGraw Hill , Inc. , USA , (2000) .

نبذة عن المؤلف :

أسامي محمد المرضي سليمان ولد بمدينة عطبرة بالسودان في العام 1966م. حاز على دبلوم هندسة ميكانيكية من كلية الهندسة الميكانيكية - عطبرة في العام 1990م. تحصل أيضاً على درجة البكالوريوس في الهندسة الميكانيكية من جامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا - الخرطوم في العام 1998م ، كما حاز على درجة الماجستير في تخصص ميكانيكا المواد من جامعة وادي النيل - عطبرة في العام 2003م . قام بالتدريس في العديد من الجامعات داخل السودان، بالإضافة لتأليفه لسبع كتب وخمس ورقات علمية منشورة في دور نشر ومجلات عالمية إلى جانب إشرافه على أكثر من مائتي بحث تخرج لكل من طلاب الماجستير ، الدبلوم العالي ، البكالوريوس ، والدبلوم العام . يشغل الآن وظيفة أستاذ مساعد بقسم الميكانيكا بكلية الهندسة والتكنولوجيا - جامعة وادي النيل. بالإضافة لعمله كمستشاري لبعض الورش الهندسية بالمنطقة الصناعية عطبرة. هذا بجانب عمله كمدير فني لمجموعة ورش الكمالى الهندسية لخراطة أعمدة المرافق واسطوانات السيارات.

