

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



أوراق عمل ومراجعة شاملة لاختبار منتصف الفصل

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى التاسع ← علوم ← الفصل الثاني ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-23 10:33:15

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

مراجعة مجابة في تفاعلات الفلزات وتأكلها وطرق استخلاصها

1

مراجعة غير مجابة في تفاعلات الفلزات وتأكلها وطرق استخلاصها

2

مراجعة شاملة مجابة للانقسام الخلوي والتكاثر

3

مراجعة شاملة غير مجابة للانقسام الخلوي والتكاثر

4

مراجعة شاملة للتنفس الخلوي مع الإجابة النموذجية

5

ملخص وحدة التنفس اللاهوائي

التنفس الخلوي هو عملية الحصول على الطاقة من الغذاء (مثل السكريات).

التنفس الخلوي



- معادلة التنفس اللاهوائي التي تقوم بها البكتيريا والعضلات:



جلوكوز

طاقة + حمض اللاكتيك



- يؤدي التنفس اللاهوائي في العضلات إلى إصابتها بالإجهاد والتشنج وذلك بسبب تراكم حمض اللاكتيك فيها وهذا ما يفسر سبب جريان الفهد بسرعة، ولكن لمسافات قصيرة.

- التنفس اللاهوائي الذي تقوم به البكتيريا يؤدي إلى جعل الوسط الذي تتواجد فيه حامضياً (ينخفض الرقم الهيدروجيني PH) وذلك بسبب حمض اللاكتيك. (وهذا ما تقوم به البكتيريا في الحليب حيث أنها تخفض الرقم الهيدروجيني للحليب وتجعله حامضياً وأكثر تماسكاً).

- يستمر انخفاض الرقم الهيدروجيني للحليب بسبب البكتيريا إلى ان يتم استهلاك كل سكر اللاكتوز بعد ذلك فإن الرقم الهيدروجيني لا يقل (يثبت).

- يتم إضافة انزيم المنفحة للحليب لصناعة الجبن.

- معادلة التنفس اللاهوائي التي تقوم بها الخميرة:



جلوكوز

طاقة + إيثانول + ثاني أكسيد الكربون

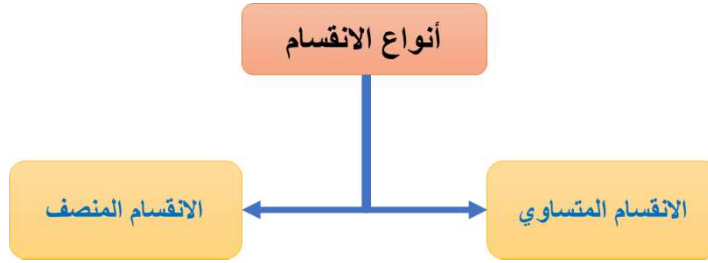
تكوّن الفقاعات في عجينة الخبز عند تنفس الخميرة.

- ينتج من التنفس اللاهوائي للخميرة غاز ثاني أكسيد الكربون وهذا ما يفسر وجود الفقاعات وانتفاخ العجين

- كما ينتج من هذا التنفس الإيثانول وهو ما يفسر سبب الرائحة الجميلة للعجينة، ولكنه يتبخر عند وضع العجين في الفرن (درجات الحرارة العالية).

- درجة الحرارة الدافئة (27°C) هي الدرجة المناسبة للخميرة لتقوم بعملية التنفس اللاهوائي بشكل أسرع.

ملخص وحدة الانقسام الخلوي والتكاثر



- توجد الكروموسومات (المادة الوراثية) **داخل نواة الخلية**.
- قبل أي انقسام يتم **نسخ الكروموسومات**.
- الهدف من وضع الصبغة عند دراسة انقسام الخلايا تحت المجهر هو **إعطاء لون للكروموسومات** حتى يمكن مشاهدتها.
- تحتوي الخلايا الناتجة من الانقسام المتساوي نفس عدد الكروموسومات الخلية الأم وبالتالي الخلايا الناتجة تشبه الخلايا الأم **(متطابقة وراثياً)**.
- يحدث الانقسام المتساوي في **الخلايا الجسدية**.
- الهدف من الانقسام المتساوي: **(1) النمو (2) تعويض الخلايا التالفة**
- ما يحدث في الانقسام المتساوي:

(1) يقصر الكروموسوم وتزداد كثافته ويصبح مرني (نسخ الكروموسوم).

(2) تصطف الكروموسومات وسط الخلية ثم تنفصل عن بعضها.

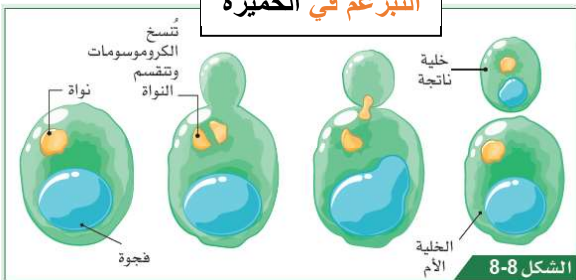
(3) تتحرك الكروموسومات إلى قطبي الخلية لتتقسم بعدها الخلية إلى خليتين.



- عدد الكروموسومات في الانسان **(2n=46)** أي أنه كل خلية تحتوي على **(23) زوجاً**.



التبرعم في الخميرة



- تنقسم الخميرة عن طريق **التبرعم**.
- يتم نسخ المادة الوراثية وتنتقل إلى البرعم.
- التبرعم هو **تكون خلية جديدة من الخلية الأم لها شكل برعم**.
- العوامل المؤثرة في معدل زيادة عدد الخلايا:
- (1) تغير عدد الخلايا التي يمكن ان تنقسم.
- (2) توافر الجلوكوز للتنفس الخلوي.

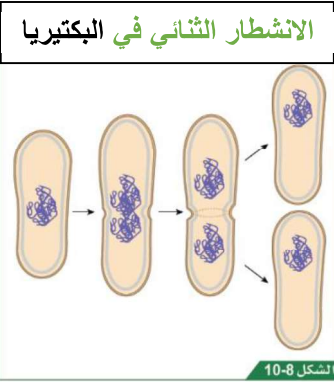
- تنقسم البكتيريا عن طريق الانشطار الثنائي.

- الخلايا الناتجة من التبرعم والانشطار الثنائي متطابقة وراثياً بسبب نسخ المادة الوراثية.

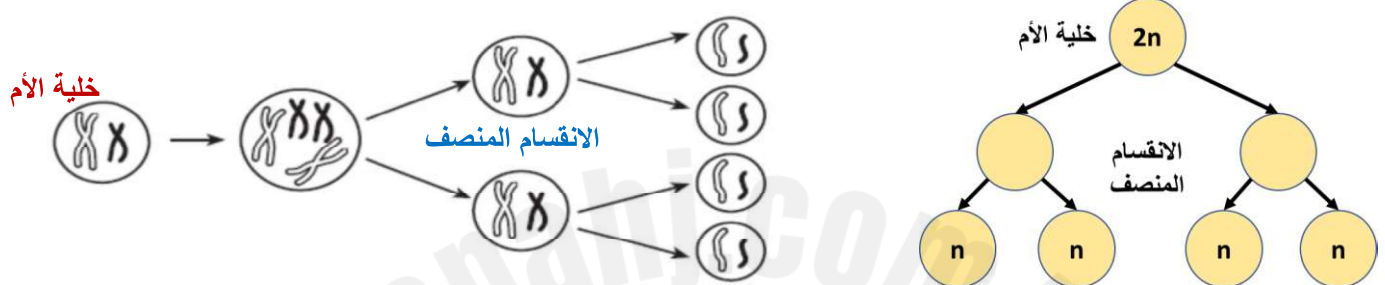
- الهدف من الانقسام المنصف:

(1) تكوين الامشاج.

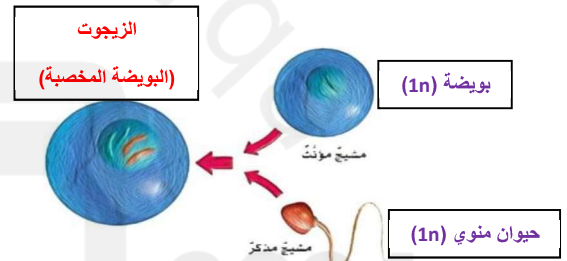
(2) التباين الوراثي.



- ينتج من الانقسام المنصف (4) خلايا تحتوي كل منها نصف عدد الكروموسومات ($1n$) لان الانقسام المنصف يحدث مرتين.



- يحدث التكاثر الجنسي نتيجة اندماج مشيج مذكر مع مشيج مؤنث.



- مقارنة بين الانقسام المتساوي والانقسام المنصف:

المقارنة	نوع الانقسام	الانقسام المتساوي	الانقسام المنصف
الهدف منها	التكاثر والنمو-تعويض الخلايا التالفة	تكوين الامشاج - التباين الوراثي	
نوع الخلايا الناتجة	جسدية	جنسية	
عدد الخلايا الناتجة	2	4	
المجموعة الكروموسومية للخلايا الناتجة	2n	1n	

- الخلايا الناتجة من التكاثر الجنسي غير متطابقة وراثياً.

- يتطلب التكاثر اللاجنسي خلية واحدة بينما التكاثر الجنسي يتطلب خليتين.

- التباين الوراثي هو احتواء الخلية (الزيجوت) على كروموسومات من مشيجين مختلفين.

- توجد اختلافات كثيرة بين البويضة والحيوان المنوي، منها: أن البويضة أكبر بنحو (40) مره من قطر رأس

الحيوان المنوي لأنها تحتوي على العناصر الغذائية.

- يحدث الانقسام المتساوي في التكاثر اللاجنسي.

- يستخدم التكاثر الجنسي الانقسام المنصف لإنتاج الامشاج.

- يتشابه الانشطار الثنائي مع الانقسام المتساوي في أن الخلايا الناتجة تحتوي على نفس المادة الوراثية، والاختلاف

بينهما أن الانقسام المتساوي يحدث في الخلايا حقيقية النواة والانشطار في الثنائي في بدائية النواة.

ملخص وحدة سلسلة نشاط الفلزات

- تفاعلات الاحلال هي تفاعلات يحل فيها الفلز الأكثر نشاطاً محل الفلز الأقل نشاطاً في محلول محله.
- تتكون الأيونات الموجبة عندما تفقد الفلزات الإلكترونات.

- الفلزات الأكثر نشاطاً تفقد إلكتروناتها بسهولة أكبر من الفلزات الأقل نشاطاً.

- تستخدم تفاعلات الاحلال لترتيب العناصر الفلزية في سلسلة النشاط الكيميائي.

- يمكن استخدام سلسلة النشاط الكيميائي لتوقع حدوث تفاعلات الاحلال، مثلاً:

لا يحدث تفاعل → الماغنيسيوم + كبريتات الكالسيوم
لا يحدث تفاعل لان الماغنيسيوم أقل نشاطاً من الكالسيوم

الفضة + نترات الخارصين → نترات الفضة + نترات الخارصين
يحدث تفاعل لان الخارصين أكثر نشاطاً من الفضة لذلك يحل محله

البوتاسيوم	الأكثر نشاطاً	K
الصوديوم	كيميائياً	Na
الكالسيوم		Ca
المغنيسيوم		Mg
الألومنيوم		Al
الخارصين		Zn
الحديد		Fe
القصدير		Sn
الرصاص		Pb
النحاس		Cu
الفضة		Ag
الذهب		Au
البلاتينيوم (البلاتين)	الأقل نشاطاً	Pt
	كيميائياً	

- تفاعل الثرمائيت هو تفاعل أكسيد الحديد (III) ومسحوق الألومنيوم لإنتاج الحديد وأكسيد الألومنيوم

- ينتج تفاعل الثرمائيت طاقة حرارية عالية بسبب المسافة الكبيرة في سلسلة النشاط الكيميائي بين الألومنيوم والحديد.

- توجد فلزات مثل البلاتينيوم والذهب والفضة منفردة في الطبيعة لأنها قليلة النشاط الكيميائي.

- يتم استخلاص بعض الفلزات من أكاسيدها باستخدام الكربون بإحدى الطريقتين:

البوتاسيوم	الأكثر نشاطاً	K
الصوديوم	كيميائياً	Na
الكالسيوم		Ca
المغنيسيوم		Mg
الألومنيوم		Al
الكربون		C
الخارصين		Zn
الحديد		Fe
القصدير		Sn
الرصاص		Pb
النحاس		Cu
الفضة		Ag
الذهب	الأقل نشاطاً	Au
البلاتينيوم (البلاتين)	كيميائياً	Pt

استخلاص الفلزات
باستخدام الكربون

التحليل
الكهربي

الفلزات الأكثر نشاطاً من الكربون

التسخين

الفلزات الأقل نشاطاً من الكربون

- يتم استخلاص الكروم عن طريق تسخين أكسيد الكروم (III) مع الألومنيوم.

- السبيكة هي خليط مكون من عنصرين أو أكثر يكون أحدها على الأقل فلزاً.

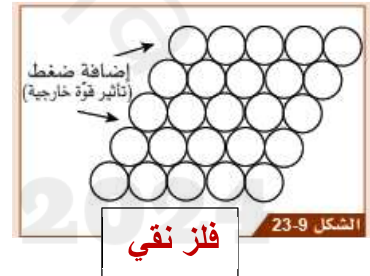
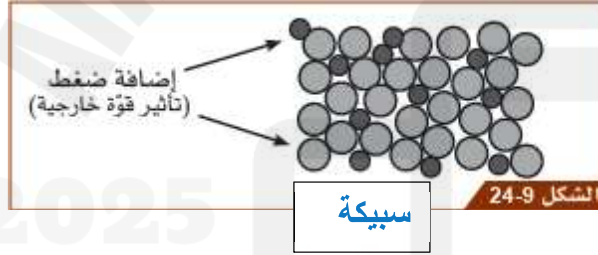
- يُستخدم الترشيح البيولوجي بالبكتيريا لاستخلاص الفلزات من الصخور التي تحتوي على نسب قليلة من الفلزات مثل النحاس.

انواع السبائك:

استخدامات السبيكة	مكونات السبيكة	السبيكة
التمثيل	78.0-95.0 % نحاس، 22.0 % قصدير	البرونز
الأشكال الزخرفية، آلات موسيقية	65.0-90.0 % نحاس، 10.0-35.0 % خارصين	النحاس الأصفر
أجزاء الطائرات	94.0 % ألومنيوم، 4.5-5.0 % نحاس، نسبة قليلة جداً من المغنيسيوم والمنجنيز	الدورالومين
أجهزة حفر بسبب المقاومة العالية للتآكل في المياه المالحة	90.0 % نحاس، 10.0 % نيكل	الكوبرونيكل
قطع السيارات، والمباني، والقطارات، والسفن، والآلات	80.0-98.0 % حديد، 0.2-2.0 % كربون، بالإضافة إلى الكروم والمنجنيز والفناديوم	الفولاذ (العالم)
أواني الطبخ	50.0+ % حديد، 10.0-30.0 % كروم، بالإضافة إلى الكربون، النيكل، المنجنيز، الموليبدنوم	الفولاذ المقاوم للصدأ
مجوهرات، أدوات زخرفية	97.5 % فضة، 2.5 % نحاس	الفضة الإسترليني

الفلزات النقية لينه (أقل صلابة) لان طبقات الايونات بنفس الحجم في الفلزات وتنزلق فوق بعضها بسهولة.

السبائك أكثر صلابة لان الايونات والذرات ذات حجوم مختلفة تمنع انزلاق الطبقات فوق بعضها.



السبائك أكثر مقاومة للتآكل.

تقاس نسبة الذهب في سبيكته بالقيراط، ويعتبر الذهب عيار (24 قيراط) هو الذهب الخالص.

الماء والاكسجين شرطان ضروريان لحدوث صدأ الحديد

الصدأ هو أكسيد الحديد المائي (III) وهو أحد أنواع التآكل.

معادلة صدأ الحديد:



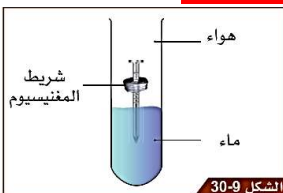
من طرق منع تآكل الفلزات: (الطلاء) - التزييت - الجلفنة (الطلاء بالخارصين) - الطلاء بالبلاستيك -

الطلاء الكهربائي - الطلاء بالكروم - الحاجز المضحي).

تقوم بعض الفلزات بصناعة حاجزها الخاص لحماية نفسها مثل الالومنيوم والنحاس:

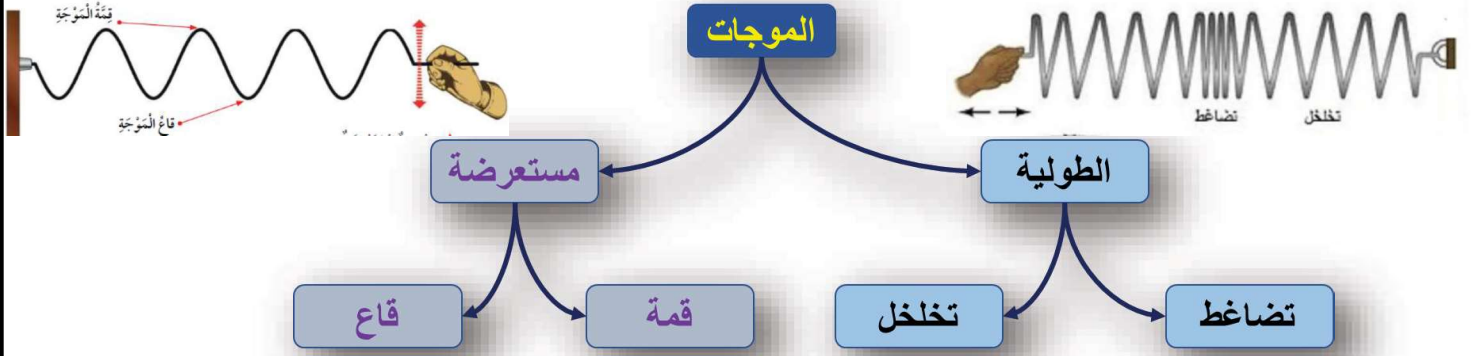
الالومنيوم يكون طبقة رقيقة صلبة من أكسيد الالومنيوم.

النحاس يكون طبقة من أكسيد وإملاح النحاس.



التفاف شريط المغنيسيوم بإحكام حول مسمار الحديد (الحماية بالحاجز المضحّي).

ملخص وحدة الموجات

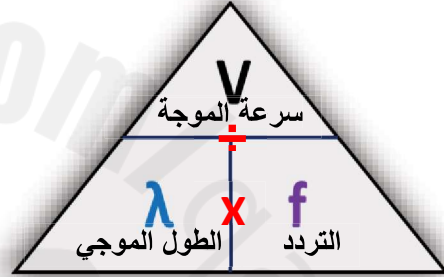


- تهتز الجسيمات في الموجة الطولية في اتجاه انتشار الموجة.
- تهتز الجسيمات في الموجة المستعرضة بشكل متعامد مع اتجاه انتشار الموجة.
- تنتقل الموجات الطاقة ولا تنقل المادة.
- العلاقة التي تجمع سرعة الموجة والتردد والطول الموجي:

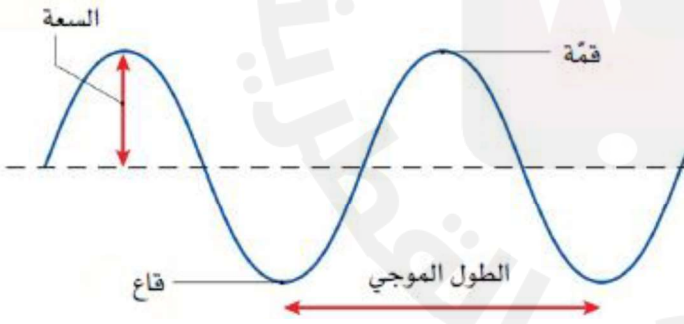
لإيجاد سرعة الموجة التردد (f) X الطول الموجي (λ) = السرعة (v)

$$\text{السرعة (v)} = \frac{\text{الطول الموجي (λ)}}{\text{التردد (f)}} \quad \text{لإيجاد الطول الموجي}$$

$$\text{التردد (f)} = \frac{\text{السرعة (v)}}{\text{الطول الموجي (λ)}} \quad \text{لإيجاد التردد}$$

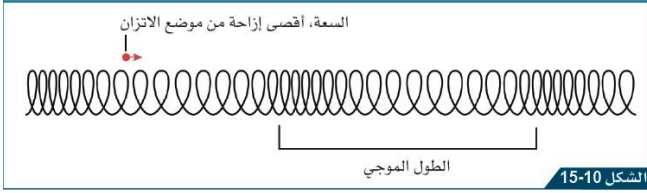


- خصائص الموجات المستعرضة:



وحدة القياس المستخدمة	الوصف	خاصية الموجة
المتر (m)	المسافة بين قمتين متتاليتين (أو قاعتين متتاليتين)	الطول الموجي
المتر (m)	أقصى إزاحة للجسيم عن موضع اتزان	السعة
الهرتز (Hz)	عدد الموجات الناتجة كل ثانية	التردد
الثانية (s)	الزمن اللازم لمرور موجة كاملة خلال نقطة ثابتة	الزمن الدوري
m/s	المسافة التي تقطعها الموجة خلال ثانية واحدة	سرعة الموجة

- خصائص الموجات الطولية:



وحدة القياس	الوصف	خاصية الموجة
المتر (m)	هي أقصى إزاحة في الاتجاه الأفقي من موضع الاتزان	سعة الموجة
المتر (m)	المسافة بين تضاعطين متتاليين أو تخلخلين متتاليين	الطول الموجي

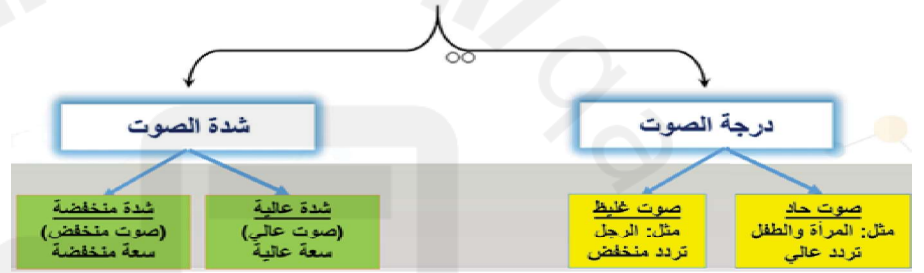
- كل من سرعة الموجة والزمن الدوري والتردد لموجة طولية هو نفسه لموجة مستعرضة.

- هناك تناسب عكسي بين الطول الموجي والتردد.

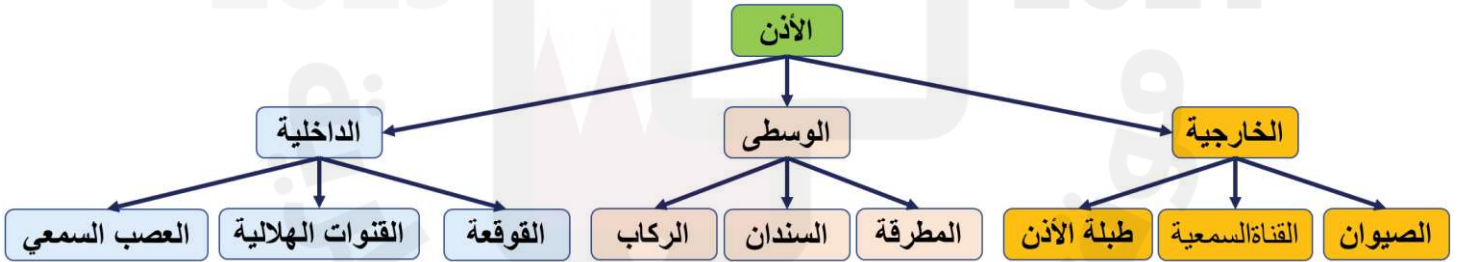
- هناك تناسب عكسي بين الزمن الدوري والتردد.

- في جهاز (راسم الذبذبات) يتحكم إعداد (volts\div) في مقدار طول الموجات، كما يتحكم إعداد (الاساس الزمني) في تقارب قمم الموجات.

- خصائص الموجات الصوتية:



- اجزاء الأذن:



- تستطيع أذن الانسان سماع الاصوات بترددات تتراوح بين **20 HZ إلى 20000 HZ**

- الموجات فوق **20000 HZ** تسمى **موجات فوق صوتية**.

- ينخفض الحد الاقصى للترددات التي يمكن سماعها بسبب **تآكل العظيمات في الاذن الوسطى**.

- تقدر سرعة الصوت بنحو **340 m/s**

- يمكننا حساب سرعة الصوت باستخدام صدى الصوت عن طريق العلاقة التالية:

