



## نموذج إجابة

بنك أسئلة العلوم  
 نموذج إجابة  
 almanahj.com/kw

## للصف التاسع

الفصل الدراسي الثاني

للعام الدراسي

2023-2022



الموجه الفني العام للعلوم

أ. منى الأنصاري

الصف التاسع

الجزء الثاني

## الوحدة التعليمية الأولى

# الجهاز الهضمي

## Digestive system

موقع  
المناهج التعليمية  
almanajj.com

- Digestion process
- Digestive system
- Gastrointestinal tract and its accessory organs
- عملية الهضم
- الجهاز الهضمي
- ملحقات القناة الهضمية



## السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية وضع علامة √ في المربع المقابل :

1- المكونات التالية من ملحقات القناة الهضمية معدا :

الكبد  الغدد اللعابية  البنكرياس  الأثنى عشر

2- مرحلة يمر بها الغذاء ويتم فيه تقطيع الطعام الى أجزاء صغيرة لتسهيل هضمه:

الميكانيكية  الكيمائية  الامتصاص  الترشيح



3- أحد أعضاء الجهاز الهضمي يوجد في الجانب العلوي من تجويف البطن أسفل الحجاب الحاجز:

الكبد  البنكرياس  الاثنى عشر  العصارة الصفراوية

4- أحد ملحقات القناة الهضمية وتفرز المادة التي تسهل عملية مضغ الطعام وبلعه:

الكبد  البنكرياس  الغدد اللعابية  الاثنى عشر

5- الانزيم الذي له تأثير على المواد النشوية:

الليباز  التربسين  الببسين  الاميليز

6- تبدأ عملية تجميع الفضلات في:

الأمعاء الغليظة  المعدة  المستقيم  فتحة الشرج

7- تصل مدة بقاء الطعام في الأمعاء الدقيقة إلى :

5-6 ساعات  2-3 ساعات  1-2 ساعات  7-8 ساعات

8- يعتبر أحد وظائف غدة البنكرياس:

انتاج العصارة الصفراوية  افراز هرمون الانسولين  انتاج اللعاب  انتاج كريات الدم الحمراء

**السؤال الثاني: أكتب بين القوسين كلمة صحيحة للعبارة الصحيحة وكلمة خاطئة للعبارات الغير صحيحة علميا في كل****مما يأتي:**

1. البنكرياس يفرز هرموني الانسولين والجلوكاجون. (صحيحة)
2. الغدد اللعابية تفرز اللعاب الذي يسهل عملية مضغ الطعام وبلعة. (صحيحة)
3. البنكرياس من أجزاء القناة الهضمية. (خطأ)
4. الغذاء مصدر الطاقة لدى الانسان. (صحيحة)
5. الكبد والبنكرياس والغدد اللعابية من ملحقات القناة الهضمية. (صحيحة)
6. الكبد يعمل كجهاز ترشيح في جسم الإنسان. (صحيحة)
7. العصارة الصفراوية تساعد على هضم الدهون. (صحيحة)
8. الكبد أكبر غدة في جسم الانسان. (صحيحة)

**السؤال الثالث: في الجدول التالي اختر العبارة من المجموعة (ب) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من****عبارات المجموعة (أ)**

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
( 2 )	- عضو يتم فيه تقطيع وتفتيت الطعام الي قطع صغيرة وتحلل أجزاء منه:	1- المعدة
( 3 )	- عضو يتميز جداره بعضلات ملساء تعمل الحركة الدودية خلال القناة الهضمية:	2- الفم 3- المرئ
( 2 )	- المرحلة التي يتم فيها تقطيع الطعام الى أجزاء صغيرة لتسهيل هضمه:	1- الهضم الكيميائي
( 1 )	- المرحلة التي يتم فيها تحول السكريات المعقدة الى الجلوكوز وتحويل البروتينات الى أحماض امينية والدهون إلى جليسرول:	2- الهضم الميكانيكي 3- الامتصاص
( 2 )	- كتله كثيفة القوام من المواد المهضومة:	1- الكيلوس.
( 1 )	- مادة سائلة تمتص في الأمعاء الدقيقة:	2- الكيموس 3- العصارة الصفراوية

**السؤال الرابع : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:**

1- تحلل بعض الأجزاء من الفضلات في الأمعاء الغليظة.

- بسبب وجود البكتيريا فيها.

2- أهمية الإنزيمات في الهضم الكيميائي.

- تسريع التفاعلات الكيميائية لتبسيط الغذاء.

3- للغدد اللعابية أهمية كبيرة في عملية الهضم.

- يرطب الغذاء ويهضمه من أجل تسهيل انتقاله إلى البلعوم.

**السؤال الخامس : أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:**

1- (الفم - الرنتين - المعدة - الأمعاء الدقيقة)

- الذي لا ينتمي للمجموعة: الرنتين

- السبب: لأنه من أجزاء الجهاز التنفسي أما الباقي من أجزاء الجهاز الهضمي.

2- ( الكبد - البنكرياس - الغدد اللعابية - المريء )

- الذي لا ينتمي للمجموعة : المريء

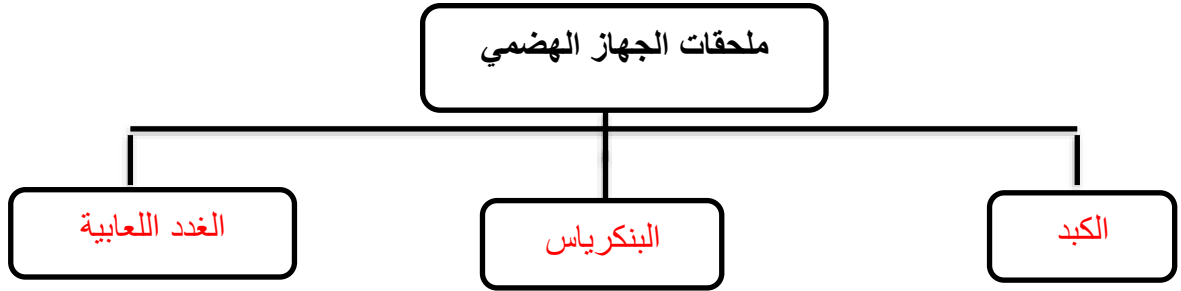
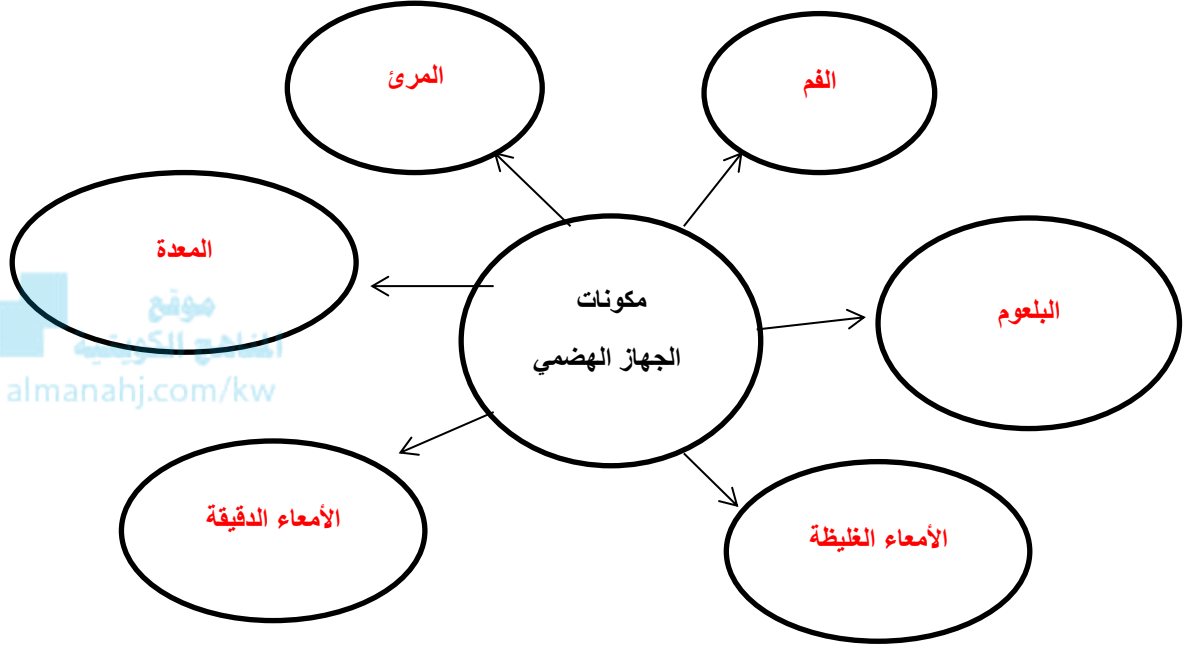
- السبب: لأنه من أجزاء الجهاز الهضمي أما الباقي من ملحقات الجهاز الهضمي

**السؤال السادس : قارن بين كلا من مما يلي حسب كما هو موضح في الجدول التالي:**

وجه المقارنة	الفم	المعدة
الوظيفة	تحويل السكريات المعقدة ( النشا ) و المالتوز إلى سكر بسيط ( جلوكوز ) بفعل أنزيمات اللعاب	هضم جزء من الطعام وتحويله إلى أحماض أمينية

وجه المقارنة	الكبد	البنكرياس
الأهمية	ضبط نسبة السكر في الدم/ إنتاج العصارة الصفراوية / إنتاج كريات الدم الحمراء / تحويل الدهون الى مستحلب دهني / تخلص الجسم من السموم	تفرز الانزيمات الهاضمة / تفرز هرمون الانسولين / تعمل كغدد صماء

## السؤال السابع: أكمل خريطة المفاهيم التالية:



## الوحدة التعليمية الأولى

# الموجات

## The waves

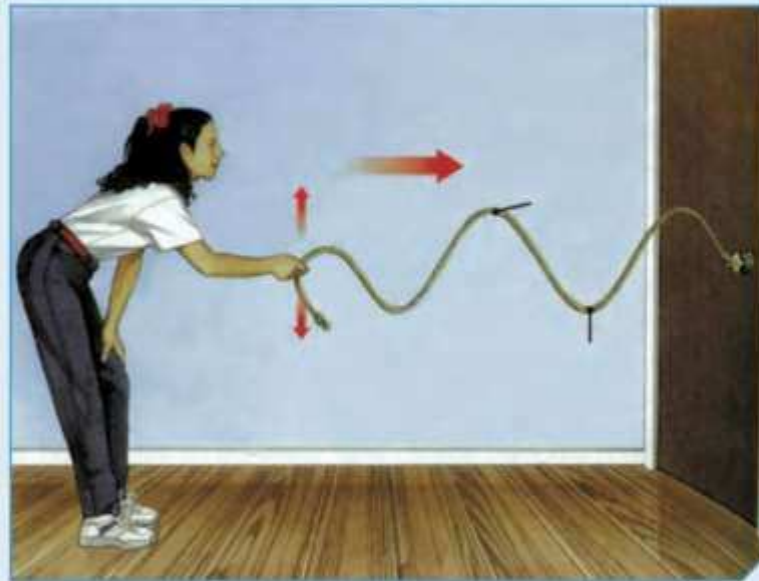
موقع  
المنهج التونسي  
almanatoc.com

### ● The waves

- Characteristics of waves
- Applications of waves

### ● الموجات

- خصائص الموجات
- تطبيقات على الموجات



## السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع

### المقابل لها

1 - اضطراب ينقل الطاقة عبر مادة ما أو عبر الفراغ:

التردد  الموجة  سعة الموجة  التخلخل

2- موجات يمكنها الانتقال عبر الفراغ:

الصوت  الضوء  الطولية  الاهتزازية

3 - جميع الموجات التالية يمكنها الانتقال عبر الفراغ ماعدا موجات:

الراديو  التلغراف  الصوت  الضوء

4 - الموجة التي تتحرك بها جزيئات الوسط عمودياً على اتجاه الانتشار الموجي:

الأولية  الطولية  السطحية  المستعرضة

5 - تنتشر الموجة المستعرضة على هيئة :

قمم وقيعان  قمم وتضاغطات  قيعان وتخلخلات  تضاغطات وتخلخلات

6 - تنتشر الموجة الطولية على هيئة :

قمم وقيعان  قمم وتضاغطات  قيعان وتخلخلات  تضاغطات وتخلخلات

7 - المسافة بين كل قمتين متتاليتين أو قاعين متتاليين:

السعة  التردد  الطول الموجي  ارتفاع الموجة

8 - المسافة بين نقطتين متتاليتين متمثلتين في الحركة والازاحة والاتجاه:

ارتفاع الموجة  سعة الموجة  اتساع الموجة  الطول الموجي

9- الموجة التي تتحرك بها جزيئات الوسط بنفس اتجاه الانتشار الموجي:

الطولية  السطحية  الثانوية  المستعرضة

10- موجات تنشأ من اتحاد الموجات المستعرضة والموجات الطولية عند سطح بين وسطين:

الأولية  الثانوية  الاهتزازية  السطحية

11 - عدد الموجات الكاملة التي تحدث في خلال الثانية الواحدة:

الطول الموجي  التردد  سعة الاهتزازة  الاهتزاز

12 - اهتز بندول بسيط فعمل (10) اهتزازات كاملة في زمن قدره (5) ثواني فان تردد البندول يساوي:

2 Hz  2 m  4 s  15 m/s

تابع / السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة علميا لكل عبارة من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في

المربع المقابل لها

13 - اهتز فرع شوكة رنانة لمدة (4) s وكان تردده يساوي Hz (100) فإن عدد الاهتزازات الكاملة يساوي :

25  400  104  96

14 - الزمن اللازم لعمل ( 50 ) اهتزازة كاملة لجسم مهتز يعمل بتردد Hz ( 10 ) يساوي :

5 s  25 s  40 s  500 s

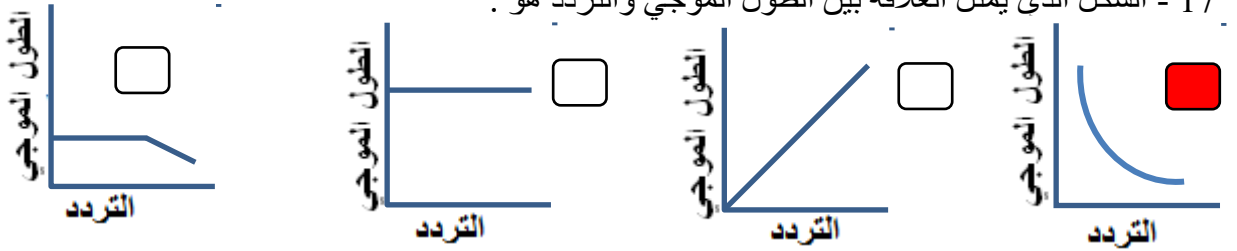
15 - مصدر صوتي يصدر نغمة ترددها Hz (170) وطولها الموجي m ( 2 ) فإن سرعة الصوت ب m/s تساوي:

300  310  330  340

16 - موجة صوتية سرعتها في الهواء تساوي m/s (340) فإذا كان الطول الموجي لها m (10) فإن ترددها يساوي:

68 Hz  17 Hz  34Hz  43 m

17 - الشكل الذي يمثل العلاقة بين الطول الموجي والتردد هو :



18 - جهاز يحول الطاقة الموجية الى طاقة كهربائية:

المولد الكهربائي  المحرك الكهربائي  الرأس النقطي الطافي  التوربين

19 - جهاز يحول الطاقة الموجية الى طاقة كهربائية :

المولد الكهربائي  المحرك الكهربائي  الجهاز العائم  التوربين

20- جهاز فكرة عمله تعتمد على سرعة الامواج على ملء الخزان بكمية من الماء المحيط به في البحر ليقوم

بتوليد الكهرباء هو:

المولد الكهربائي  الجهاز العائم  الرأس النقطي الطافي  التوربين

21 - موجات تسونامي عادة موجات متوالية سريعة جدا نوعها:

طولية  مستعرضة  سطحية  اهتزازية

## السؤال الثاني : أكتب كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة غير الصحيحة لكل مما يلي :

- 1 - الموجة هي اضطراب ينقل الطاقة عبر مادة ما أو عبر الفراغ. (صحيحة)
- 2 - تنتقل الموجات الطاقة وجزئيات الوسط المهتزة من مكان الى آخر. (خطأ)
- 3 - تنتقل الموجات الطاقة من مكان الى آخر من دون انتقال جزئيات الوسط المهتزة. (صحيحة)
- 4 - تقسم الموجات الى نوعين بحسب نوع الوسط الذي تنتقل فيه الى طولية ومستعرضة. (خطأ)
- 5 - الضوء وموجات الراديو والتلفاز وموجات كهرومغناطيسية لا يمكنها الانتشار في الفراغ. (خطأ)
- 6 - الصوت موجة ميكانيكية لا تنتشر في الفراغ ويلزمها وسط مادي غاز أو سائل أو صلب. (صحيحة)
- 7 - الموجة المستعرضة هي الموجة التي تتحرك بها جزئيات الوسط بنفس اتجاه الانتشار الموجي. (خطأ)
- 8 - الموجة المستعرضة تنتشر على هيئة قمم وقيعان. (صحيحة)
- 9 - الموجة الطولية تنتشر على هيئة تضاعطات وتخلخلات. (صحيحة)
- 10 - الطول الموجي للموجة المستعرضة هو المسافة بين تضاعطين او تخلخلين متتاليين . (خطأ)
- 11 - الطول الموجي للموجة الطولية هو المسافة بين قمتين او قاعين متتاليين . (خطأ)
- 12 - الموجات المستعرضة هي موجات تنشأ من اتحاد الموجات المستعرضة والموجات الطولية. (خطأ)
- 13 - في الموجة السطحية ينتشر كل جزئ بحركة دائرية. (صحيحة)
- 14 - سعة الموجة هي أقصى ازاحة يصل اليها الجسم المهتز بعيدا عن موضع سكونه. (صحيحة)
- 15 - الطول الموجي هو المسافة بين نقطتين متتاليتين متماثلتين في الحركة والازاحة والاتجاه. (صحيحة)
- 16 - التردد هو عدد الموجات الكاملة التي تحدث خلال الثانية الواحدة. (صحيحة)
- 17 - سرعة الموجة ناتج قسمة التردد على طول الموجة. (خطأ)
- 18 - كلما زاد الطول الموجي زاد التردد. (خطأ)
- 19 - العلاقة بين الطول الموجي والتردد علاقة عكسية. (صحيحة)

**\*السؤال الثالث : اختر العبارة او الشكل من المجموعة ( ب ) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات**

**المجموعة ( أ )**

الرقم	المجموعة ( أ )	المجموعة ( ب )
( 2 )	موجات مرئية يمكنها الانتشار في الاوساط المادية والفراغ:	1- الصوت
( 1 )	موجات يمكنها الانتشار في الاوساط المادية فقط:	2- الضوء 3- الميكروويف
( 2 )	موجات تنتشر على هيئة قمم وقيعان:	1- الموجة الطولية
( 1 )	موجات تنتشر على هيئة تضاعفات وتخلخلات:	2- الموجة المستعرضة 3- الموجة السطحية
( 2 )	أقصى ازاحة يصل اليها الجسم المهتز بعيدا عن موضع سكونه:	1- الاهتزازة الكاملة
( 3 )	المسافة بين نقطتين متتاليتين متمثلتين في الحركة والازاحة والاتجاه:	2- سعة الموجة 3- الطول الموجي
( 2 )	وحدة قياس التردد:	1- متر/ثانية
( 1 )	وحدة قياس سرعة الموجة:	2- هرتز 3- متر

**السؤال الرابع: علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:**

- 1 - تتحرك البطة صعوداً وهبوطاً عندما تمر موجة بأسفلها ولا تنتقل من مكانها.  
- لان الموجة تنقل الطاقة فقط ولا تنقل جزيئات الوسط.
- 2 - عند رمي حجر في الماء تنشأ دوائر متحدة المركز مركزها موقع سقوط الحجر  
- لان الطاقة تنتقل من الحجر الى جزيئات الماء وتنتشر في شكل موجات
- 3 - نري ضوء الشمس ولا نسمع صوت الانفجارات التي تحدث داخلها.  
- لان الضوء موجة كهرومغناطيسية تنتشر في الفراغ بينما الصوت موجة ميكانيكية تحتاج لوسط مادي
- 4 - لا يستطيع رواد الفضاء التحدث الى بعضهم مباشرة بل يلزم لهم اجهزة اللاسلكي.  
- لان الصوت لا ينتشر في الفراغ
- 5 - تزداد خطورة موجات تسونامي عندما تقترب من الشواطئ.  
- عندما تقترب من الشواطئ تقل سرعتها ويزداد ارتفاعها وينشأ حائط مائي ضخم له طاقة هائلة مدمرة.

**السؤال الخامس : قارن بين كلاً من مما يلي حسب كما هو موضح في الجدول التالي:**

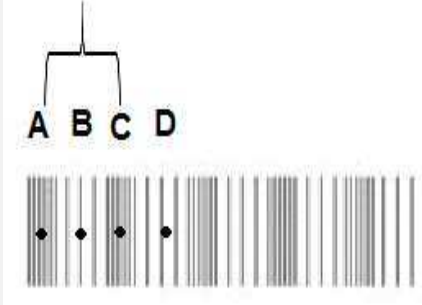
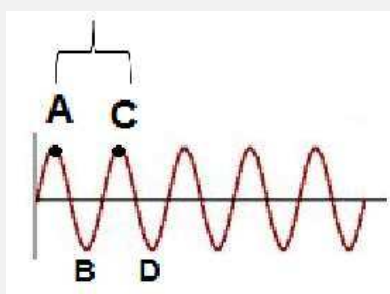
وجه المقارنة	الموجات الطولية	الموجات السطحية
كيفية انتشارها	تنتشر على هيئة <b>تضاغطات وتخلخلات</b>	تنتشر على هيئة <b>قمم وقيعان</b>

وجه المقارنة	سرعة الموجة	الطول الموجي
وحدة القياس	<b>متر / ثانية</b>	<b>متر</b>

الطول الموجي	التردد	الطول الموجي
الرمز	<b>f</b>	<b><math>\lambda</math></b>

وجه المقارنة	موجات الصوت	موجات الراديو
الانتقال عبر الفراغ	<b>لا تنتقل</b>	<b>تنتقل</b>

**تابع / السؤال الخامس : قارن بين كلاً من مما يلي حسب كما هو موضح في الجدول التالي:**

		وجه المقارنة
طولية	مستعرضة	نوع الموجة
تضاغط	قمة	اسم النقطة المشار لها بالحرف A
تخلخل	قاع	اسم النقطة المشار لها بالحرف B
الطول الموجي	الطول الموجي	اسم المسافة بين A, C

**السؤال السادس: ماذا يحدث في كل حالة من الحالات التالية مع ذكر السبب:**

- 1 - عندما تحرك طرف نابض مثبت طرفه الآخر لأعلى ولأسفل.  
- الحدث :- تنشأ موجة مستعرضة.  
- السبب :- لأن جزيئات الوسط تتحرك عمودياً على اتجاه انتشار الموجه.
- 2 - عندما تحرك طرف نابض مثبت طرفه الآخر للأمام والخلف.  
- الحدث :- تنشأ موجة طولية.  
- السبب :- أن جزيئات الوسط تتحرك بنفس اتجاه انتشار الموجه.
- 3 - عندما تتحد الموجات المستعرضة مع الموجات الطولية.  
- الحدث :- تنشأ موجة سطحية  
- السبب :- لأن الجزيئات تتحرك حركة دائرية بسبب اتحاد حركات الصعود والهبوط بالحركة للخلف والأمام.

### السؤال السابع: حل المسائل التالية:

1- احسب تردد بندول بسيط يعمل ( 40 ) اهتزازة كاملة في زمن قدره ( 5 ) ثواني.

$$f = \frac{N}{t} \quad \text{- القانون:}$$

$$f = \frac{40}{5} = 8 \text{ Hz} \quad \text{- التطبيق:}$$

2 - احسب عدد الاهتزازات الكاملة لشوكة رنانة تهتز لمد ( 5 ) s ، اذا كان ترددها يساوي (100) Hz



$$N = f \times t \quad \text{- القانون:}$$

$$N = 100 \times 5 = 500 \text{ اهتزازة كاملة} \quad \text{- التطبيق:}$$

3 - احسب سرعة الصوت لمصدر صوتي يصدر نغمة ترددها (170) Hz اذا كان طولها الموجي يساوي (2) m

$$v = f \times \lambda \quad \text{- القانون:}$$

$$v = 170 \times 2 = 340 \text{ m/s} \quad \text{- التطبيق:}$$

4- احسب تردد موجة صوتية سرعتها في الهواء تساوي (340) m/s إذا كان الطول الموجي لها (10) m:

$$f = \frac{V}{\lambda} \quad \text{- القانون:}$$

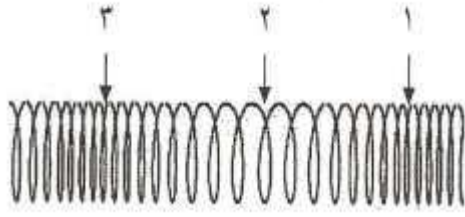
$$f = \frac{340}{10} = 34 \text{ Hz} \quad \text{- التطبيق:}$$

6 - احسب الطول الموجي لموجة صوتية سرعتها في الهواء تساوي (340) m/s إذا كان ترددها يساوي (20) Hz :

$$\lambda = \frac{V}{f} \quad \text{- القانون:}$$

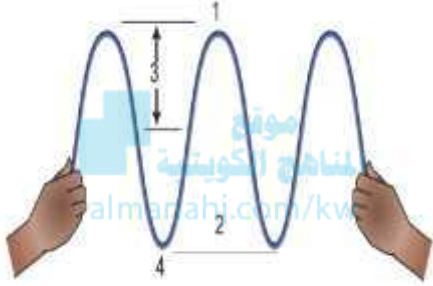
$$f = \frac{340}{20} = 17 \text{ m} \quad \text{- التطبيق:}$$

## السؤال الثامن: أدرس الرسومات التالية ثم أجب عن المطلوب :



1- الرسم المقابل يوضح الموجات طولية :

- التضاضط يمثل رقم ( 1 ) و ( 3 )
- التخلخل يمثل الرقم ( 2 )
- تحرك جزيئات الوسط **نفس** اتجاه الانتشار الموجي.

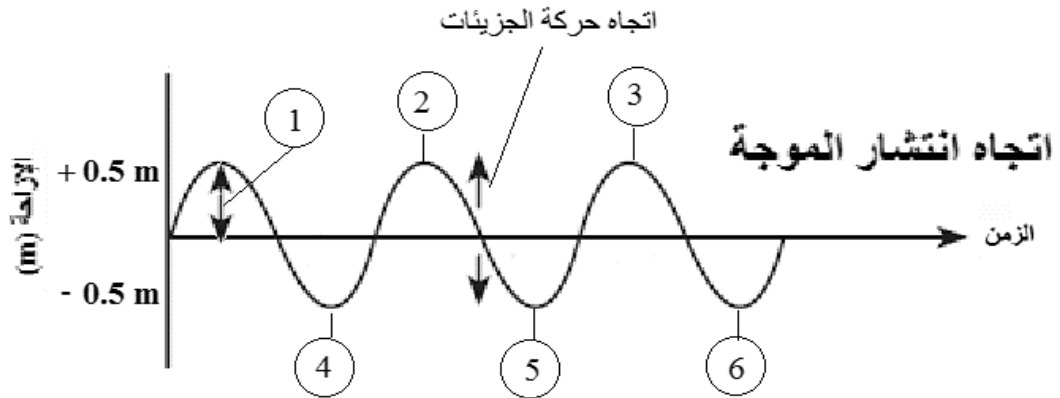


2- الرسم المقابل يوضح الموجة المستعرضة:

- القمم يمثل الرقم ( 1 )
- القيعان يمثل الرقم ( 4 )
- سعة الموجه يمثل الرقم ( 3 )
- طول الموجه يمثل الرقم ( 2 )
- تتحرك جزيئات الوسط **عمودياً** على اتجاه الانتشار الموجي.

1- الرسم التالي يوضح أحد أنواع الموجات:

- أقصى ازاحة يصل اليها الجسم المهتز بعيداً عن موضع سكونه يمثلها الرقم ( 1 )



## الوحدة التعلّمية الثالثة

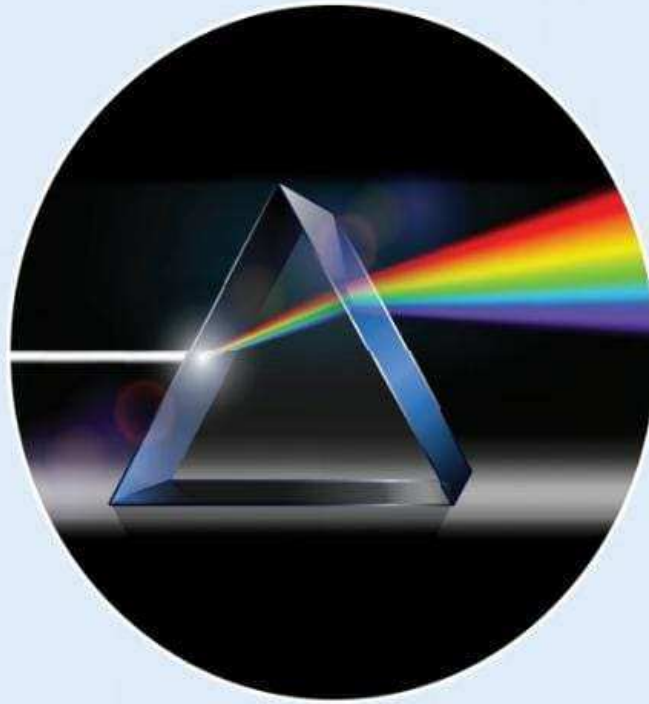
# الطيف الكهرومغناطيسي

## The electromagnetic spectrum

موقع  
المنهج التونسي  
almanaloc.com

- The electromagnetic spectrum
- Types of electromagnetic spectrum
- The importance of the electromagnetic spectrum

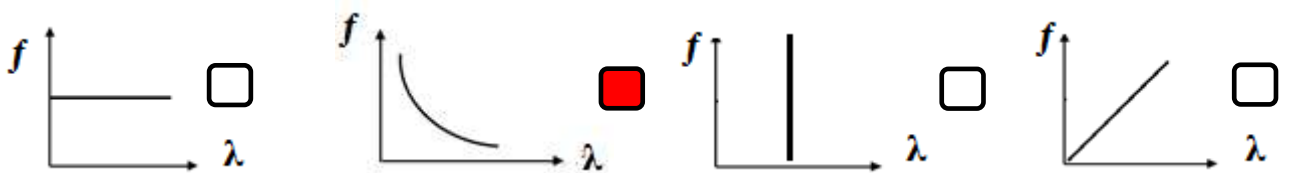
- الطيف الكهرومغناطيسي
- أنواع الطيف الكهرومغناطيسي
- أهمية الطيف الكهرومغناطيسي



## السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع

### المقابل لها

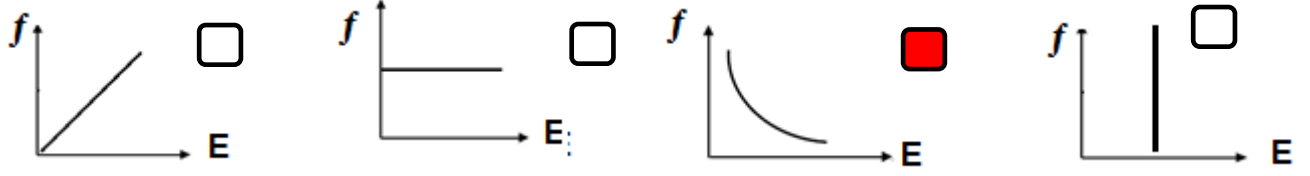
- 1 - الموجات التي سهلت نقل المعلومات بطريقة سهلة على سطح الأرض وإلى الفضاء الخارجي:
- الميكانيكية  الكهرومغناطيسية  المغناطيسية  الكهربائية
- 2 - نرى القمر والنجوم على الرغم من عدم وجود مادة في الفراغ بيننا وبين الفضاء وذلك لأن الضوء عبارة عن موجات:
- كهرومغناطيسية  ميكانيكية  كهربائية  مغناطيسية
- 3 - الموجات الضوئية هي موجات:
- طولية  مستعرضة  سطحية  أولية
- 4 - سلسلة من الموجات الكهرومغناطيسية المختلفة في الطاقة والتردد والطول الموجي تمثل الطيف:
- الكهرومغناطيسي  المغناطيسي  الكهربائي  الضوئي
- 5 - موجات كهرومغناطيسية ذات الترددات والطاقة المنخفضة ولها أطوال موجية طويلة جداً:
- الراديو  الأشعة تحت الحمراء  أشعة جاما  الأشعة السينية
- 6 - موجات كهرومغناطيسية ذات الترددات والطاقة العالية ولها أطوال موجية قصيرة جداً:
- الراديو  أشعة جاما  الأشعة السينية  الميكروويف
- 7 - الطيف المرئي الذي له أقصر طول موجي وأعلى تردد وطاقة يمثل اللون:
- الأحمر  الأصفر  النيلي  البنفسجي
- 8 - الطيف المرئي الذي له أطول طول موجي وأقل تردد وطاقة يمثل اللون:
- الأصفر  الأحمر  البرتقالي  الأخضر
- 9 - عند اتحاد ألوان الطيف المرئي السبعة يتكون الضوء:
- الأبيض  الأخضر  الأصفر  الأحمر
- 10 - الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين الطول الموجي والتردد للموجات الكهرومغناطيسية:



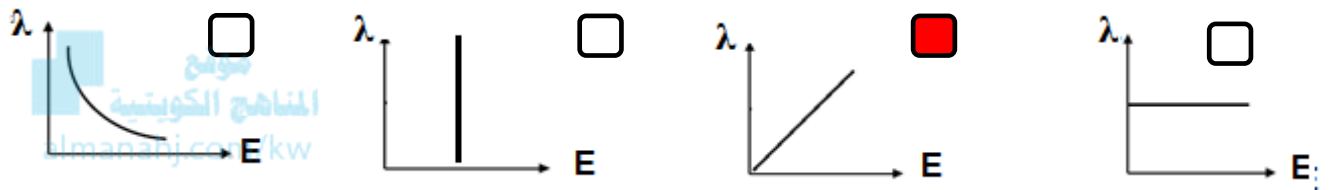
تابع / السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في

المربع المقابل لها

11- الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين طاقة الموجة والطول الموجي للموجات الكهرومغناطيسية:



12 - الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين طاقة الموجة وتردد للموجات الكهرومغناطيسية:



13 - أقل موجات الطيف الكهرومغناطيسي طاقة تنتقل في الهواء والفضاء ولا تتأثر بالأحوال الجوية:

موجات الراديو  موجات الميكروويف  أشعة جاما  الأشعة السينية

14 - تقع بين موجات الراديو والأشعة تحت الحمراء لا تتأثر بالأحوال الجوية وتنعكس عن الاجسام الموجودة في الجو

الأشعة السينية  موجات الراديو  موجات الميكروويف  أشعة جاما

15 - تقع بين موجات الميكروويف والظيف المرئي تتأثر بالأحوال الجوية ولها تأثير حراري وتنتقل في الأوساط الشفافة:

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

16 - أحد مكونات ضوء الشمس غير مرئي يقع بين الضوء المرئي والأشعة السينية.

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

17 - أشعة لها القدرة على اختراق الاجسام اللينة كالجلد والعضلات ولا تخترق الاجسام الصلبة كالعظام:

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

18 - موجات ذات طاقة عالية جدا لها القدرة على تدمير الانسجة الحية:

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

تابع / السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في

المربع المقابل لها

19 - تستخدم في مصابيح الكشف عن اوراق العملة وفي تعقيم الادوات الطبية وفي علاج الامراض الجلدية:

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

20 - تستخدم في قتل الجراثيم في الاطعمة المعلبة وفي قتل الخلايا السرطانية:

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية



21 - تستخدم في التصوير الحراري وفي الكاميرات والمناظير الخاصة بالرؤية الليلية

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

22 - تستخدم في الاتصالات والطبخ:

موجات الراديو  موجات الميكروويف  أشعة جاما  الأشعة السينية

23 - تستخدم في تصوير العظام والكشف عن الكسور وأجهزة تفتيش الحقائب في المطارات:

الأشعة تحت الحمراء  الأشعة السينية  أشعة جاما  الأشعة فوق البنفسجية

24 - تستخدم في بث التلفاز وفي الاتصالات اللاسلكية وفي الملاحة البحرية والجوية.

موجات الراديو  موجات الميكروويف  أشعة جاما  الأشعة السينية

## السؤال الثاني: أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام عبارة غير الصحيحة لكل مما يلي:

- 1 - نرى النجوم والمجرات البعيدة لان الضوء موجات كهرومغناطيسية تنتشر في الفراغ. (صحيحة)
- 2 - الموجات الضوئية موجات طولية. (خطأ)
- 3- موجات الراديو ذات ترددات و طاقة مرتفعة ولها اطوال موجية صغيرة. (خطأ)
- 4 - أشعة جاما تتميز بترددات و طاقة منخفضة وأطوال موجية طويلة جدا. (خطأ)
- 5 - الطيف المرئي مرتب تصاعديا حسب التردد احمر برتقالي اصفر اخضر ازرق نيلي بنفسجي. (صحيحة)
- 6 - الطيف المرئي مرتب تصاعديا حسب الطاقة احمر برتقالي اصفر اخضر ازرق نيلي بنفسجي. (صحيحة)
- 7 - الطيف المرئي مرتب تنازليا حسب الطول الموجي احمر برتقالي اصفر اخضر ازرق نيلي بنفسجي. (صحيحة)
- 8 - العلاقة بين الطول الموجي والتردد للموجات الكهرومغناطيسية علاقة طردية. (خطأ)
- 9 - العلاقة بين الطول الموجي والطاقة للموجات الكهرومغناطيسية علاقة عكسية. (صحيحة)
- 10 - العلاقة بين الطاقة والتردد للموجات الكهرومغناطيسية علاقة طردية. (صحيحة)
- 11- الموجات التي لا تتأثر بالأحوال الجوية موجات الراديو والميكروويف. (صحيحة)
- 12 - الاشعة تحت الحمراء تنتقل في الاوساط الشفافة وتتأثر بالأحوال الجوية ولها تأثير حراري. (صحيحة)
- 13- الاشعة فوق البنفسجية أحد مكونات ضوء الشمس وغير مرئية للعين البشرية. (صحيحة)
- 14- اشعة جاما تستخدم في قتل الخلايا السرطانية وفي قتل الجراثيم في الاطعمة المعلبة. (صحيحة)
- 15- تستخدم الاشعة فوق البنفسجية في التصوير الحراري وفي مناظير الرؤية الليلية. (خطأ)
- 16 - تستخدم الاشعة تحت الحمراء في مصابيح الكشف عن اوراق العملة. (خطأ)
- 17 - تستخدم موجات الميكروويف في الاتصالات والطبخ. (صحيحة)
- 18 - تستخدم الاشعة السينية في تفتيش الحقائب والامتعة في المطارات (صحيحة)

**السؤال الثالث : في الجدول التالي اختر العبارة او الشكل من المجموعة (ب) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ)**

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(2)	- موجات ذات ترددات و طاقة عالية ولها اطوال موجية قصيرة جدا:	1- الاشعة السينية
(3)	- موجات ذات ترددات و طاقة منخفضة ولها اطوال موجية طويلة جدا:	2- أشعة جاما 3- موجات الراديو
(2)	- اللون المرئي الذي له أقصر طول موجي وأعلى تردد و طاقة:	1- الأحمر
(1)	- اللون المرئي الذي له أطول طول موجي وأقل تردد و طاقة:	2- البنفسجي 3- الأصفر
(2)	- تستخدم في مصابيح الكشف عن أوراق العملة وفي علاج الامراض الجلدية:	1- الأشعة تحت الحمراء
(1)	- تستخدم في التصوير الحراري وفي كاميرات الرؤية الليلية:	2- الاشعة فوق البنفسجية 3- الاشعة السينية
(2)	- تستخدم في قتل الخلايا السرطانية والجراثيم في الاطعمة المعلبة:	1- الاشعة السينية
(1)	- تستخدم في تصوير العظام والكشف عن الكسور وتشوهاتها:	2- أشعة جاما 3- الاشعة فوق البنفسجية
(3)	- تستخدم في الالياف الضوئية في الاتصالات	1- موجات الراديو
(1)	- تستخدم في الاتصالات اللاسلكية في الملاحة البحرية والجوية:	2- موجات الميكروويف 3- الضوء المرئي

**\*السؤال الرابع : علل لكل مما يلي تعليلاً علمياً دقيقاً:**

- 1 - اكتشاف الموجات الكهرومغناطيسية من الاكتشافات العظيمة التي حققها الانسان.  
- سهلت عملية نقل المعلومات بطريقة لاسلكية الى اي مكان والتحكم عن بعد بمختلف الأجهزة.
- 2 - نستطيع رؤية القمر والنجوم والمجرات البعيدة.  
- لان الضوء موجة كهرومغناطيسية يستطيع الانتشار في الفراغ
- 3 - الموجات الضوئية موجات مستعرضة  
- لأنها تنتشر عمودية على اتجاه انتشار الموجة
- 4 - الاشعة السينية لا تستخدم في تصوير الجلد والعضلات بينما تستخدم في تصوير العظام  
- لأنها لها القدرة على النفاذ من الاجسام اللينة كالجلد والعضلات ولا تخترق الاجسام الصلبة كالعظام
- 5 - تستخدم الاشعة السينية في تصوير العظام.  
- للكشف عن كسور العظام وتشوهاتها حيث أنها لا تخترق الاجسام الصلبة كالعظام
- 6 - تستخدم اشعة جاما في قتل الخلايا السرطانية والجراثيم في الاطعمة المعلبة.  
- لان لها القدرة اختراق المواد والنفاذ منها ولها القدرة على تدمير الانسجة الحية.

**السؤال الخامس : قارن بين كلا مما يلي كما هو موضح في الجدول التالي:**

وجه المقارنة	موجات الراديو	أشعة جاما
الطول الموجي	كبير جدا	صغير جدا
التردد	صغير جدا	كبير جدا
الطاقة	قليلة	كبيرة جدا
الاستخدامات	الاتصالات اللاسلكية في الملاحة البحرية	قتل الخلايا السرطانية

وجه المقارنة	الضوء الاحمر	الضوء البنفسجي
الطول الموجي	كبير	قصير
التردد	صغير	كبير
الطاقة	قليلة	كبيرة

وجه المقارنة	الاشعة السينية	أشعة جاما
الاستخدامات الطبية	الكشف عن كسور العظام وتشوهاتها	قتل الخلايا السرطانية

وجه المقارنة	موجات الراديو	موجات الميكروويف
الاستخدامات	بث التلفاز	الاتصالات والطبخ

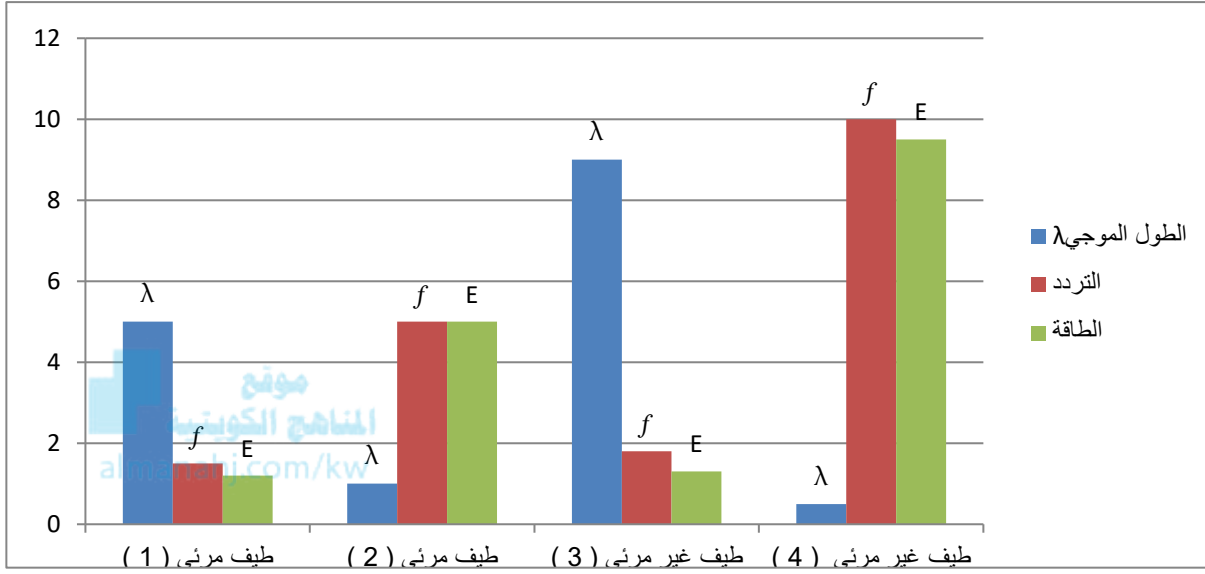
وجه المقارنة	الاشعة فوق البنفسجية	الاشعة تحت الحمراء
الاستخدامات	كشف تزوير أوراق العملة تعقيم الأدوات الطبية علاج الأمراض الجلدية	التصوير الليلي أجهزة التحكم عن بعد التصوير الحراري

**السؤال السادس : أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:**

- 1 - خلال دراستك للطيف الكهرومغناطيسي:  
(الاشعة تحت الحمراء - موجات الضوء الاحمر - الاشعة فوق البنفسجية - الاشعة السينية)  
الذي لا ينتمي: موجات الضوء الأحمر  
السبب: لأنه من الطيف المرئي أما الباقي من الطيف غير المرئي
- 2 - خلال دراستك للطيف الكهرومغناطيسي:  
(الضوء الاصفر - الضوء البرتقالي - الاشعة فوق البنفسجية - الضوء البنفسجي)  
الذي لا ينتمي: الاشعة فوق البنفسجية  
السبب لأنه من الطيف غير المرئي أما الباقي من الطيف المرئي

## السؤال السابع : ادرس الرسومات التالية جيدا، ثم اجب عما يلي:

1- الرسم البياني التالي ، اجب عن ما يلي:



- الطيف المرئي ( 1 ) يمثل الضوء الاحمر
- السبب : لان له أطول طول موجي وأقل تردد و أقل طاقة
- الطيف المرئي ( 2 ) يمثل الضوء البنفسجي
- السبب : لان له أقصر طول موجي وأعلى تردد وأعلى طاقة
- الطيف غير المرئي ( 3 ) يمثل موجات الراديو
- السبب : لان له أطول طول موجي وأقل تردد وأقل طاقة.
- الطيف غير المرئي ( 4 ) يمثل أشعة جاما
- السبب : لان له أقصر طول موجي وأعلى تردد وأعلى طاقة.

## السؤال الثامن : ماذا يحدث في كل حالة من الحالات التالية مع ذكر السبب :

- 1- عندما تمطر السماء ثم تشرق الشمس في الوقت نفسه.
  - الحدث : يظهر قوس المطر
  - السبب: - لأن قطرات الماء تعمل على تحليل الضوء شمس الأبيض إلى ألوان الطيف السبعة.

## الوحدة التعلّمية الرابعة

# الرموز والصيغ الكيميائية

## Chemical symbols and formulas

- قواعد اشتقاق رموز العناصر Rules for deriving elements symbols
- التكافؤ Valence
- الشقوق الأيونية Ionic radicals
- الصيغ الكيميائية Chemical formulas

IA												VIIA							
1	2											3	4	5	6	7	8		
H Hydrogen (1.008)	He Helium (4.003)											B Boron (10.81)	C Carbon (12.01)	N Nitrogen (14.01)	O Oxygen (16.00)	F Fluorine (18.99)	Ne Neon (20.18)		
Li Lithium (6.94)	Be Beryllium (9.01)											Aluminum (26.98)	Si Silicon (28.09)	P Phosphorus (30.97)	S Sulfur (32.07)	Cl Chlorine (35.45)	Ar Argon (39.95)		
Na Sodium (22.99)	Mg Magnesium (24.31)	Ca Calcium (40.08)	Sc Scandium (44.96)	Ti Titanium (47.88)	V Vanadium (50.94)	Cr Chromium (52.00)	Mn Manganese (54.94)	Fe Iron (55.85)	Co Cobalt (58.93)	Ni Nickel (58.71)	Cu Copper (63.55)	Zn Zinc (65.38)	Ga Gallium (69.72)	Ge Germanium (72.64)	As Arsenic (74.92)	Se Selenium (78.96)	Br Bromine (79.90)	Krypton (83.80)	
K Potassium (39.10)	Ca Calcium (40.08)	Sc Scandium (44.96)	Ti Titanium (47.88)	V Vanadium (50.94)	Cr Chromium (52.00)	Mn Manganese (54.94)	Fe Iron (55.85)	Co Cobalt (58.93)	Ni Nickel (58.71)	Cu Copper (63.55)	Zn Zinc (65.38)	Ga Gallium (69.72)	Ge Germanium (72.64)	As Arsenic (74.92)	Se Selenium (78.96)	Br Bromine (79.90)	Krypton (83.80)	Rb Rubidium (85.47)	
Rb Rubidium (85.47)	Sr Strontium (87.62)	Yttrium (88.91)	Zr Zirconium (91.22)	Nb Niobium (92.91)	Mo Molybdenum (95.94)	Tc Technetium (98.91)	Ru Ruthenium (101.07)	Rh Rhodium (102.91)	Pd Palladium (106.42)	Ag Silver (107.87)	Cd Cadmium (112.41)	In Indium (114.82)	Sn Tin (118.71)	Sb Bismuth (125.76)	Te Tellurium (127.60)	I Iodine (126.91)	Xenon (131.29)	Cs Cesium (132.91)	
Cs Cesium (132.91)	Ba Barium (137.33)	La Lanthanum (138.91)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Hf Hafnium (178.49)	Ta Tantalum (180.95)	Pb Lead (207.2)
Pb Lead (207.2)	Bi Bismuth (208.98)	Po Polonium (209)	At Astatine (210)	Rn Radon (222)	Fr Francium (223)	Ra Radium (226)	Ac Actinium (227)	Th Thorium (232)	Pa Protactinium (231)	U Uranium (238)	Np Neptunium (237)	Pu Plutonium (244)	Am Americium (243)	Cm Curium (247)	Bk Berkelium (247)	Cf Californium (251)	Es Einsteinium (252)	Fm Fermium (257)	Mendelevium (258)
Fr Francium (223)	Ra Radium (226)	Ac Actinium (227)	Th Thorium (232)	Pa Protactinium (231)	U Uranium (238)	Np Neptunium (237)	Pu Plutonium (244)	Am Americium (243)	Cm Curium (247)	Bk Berkelium (247)	Cf Californium (251)	Es Einsteinium (252)	Fm Fermium (257)	Mendelevium (258)	Nobelium (259)	Lr Lawrencium (260)	Uu Ununseptium (289)	Uu Ununseptium (289)	Uu Ununseptium (289)

## السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع

### المقابل لها

1 - الرمز الذي يدل على جزئ أكسجين واحد:

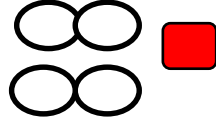
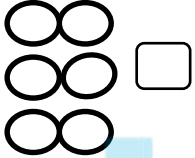
30

O<sub>2</sub>

30

3O<sub>2</sub>

2 - الشكل الصحيح الذي يمثل 2 جزئ هيدروجين:



3- عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكتسبها الذرة عند تفاعلها مع ذرة عنصر آخر يسمى:

العدد الكتلي

عدد دورة العنصر

تكافؤ العنصر

العدد الذري

4 - عدد الكتلونات المستوى الخارجي تسمى بالإلكترونات التكافؤ وهي تساوي:

العدد الذري

عدد مستويات الطاقة

رقم الدورة

رقم المجموعة

5- العناصر التي تكافؤها يساوي الصفر هي التي تقع في المجموعة:

4A

6A

8A

1A

6- جميع العناصر التالية تكافؤها يساوي (1) عدا:

12 Mg

19 K

3 Li

11 Na

7- تكافؤ عناصر المجموعة (5A) يساوي:

4

3

2

1

8- تكافؤ عناصر المجموعة (6A) يساوي:

8

6

4

2

9- يرمز لعنصر الأكسجين بالرمز:

O

S

H

He

## السؤال الثاني : أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام عبارة غير

### الصحيحة لكل مما يلي

- 1- يستخدم العلماء رموزا للعناصر الكيميائية لتسهيل دراستها. (صحيحة)
- 2- رمز عنصر المغنيسيوم mG . (خطأ)
- 3 - الرمز الكيميائي للعنصر يدل على اسم العنصر وعلى ذرة واحدة من العنصر. (صحيحة)
- 4- الرمز (2H) يدل على جزئ هيدروجين. (خطأ)
- 5- الرمز ( O<sub>2</sub> ) يدل على جزئ من الاكسجين يتكون من ذرتين مترابطتين. (صحيحة)
- 6- عدد الكترولونات المستوى الخارجي تساوى دائما عدد الالكترولونات التي يفقدها او تكتسبها ذرة العنصر (خطأ)
- 7 - يقصد بالكترونات التكافؤ تكافؤ العنصر. (خطأ)
- 8 - عدد الالكترولونات في المستوى الخارجي تسمى الكترولونات التكافؤ وتدل على رقم المجموعة. (صحيحة)
- 9 - تكافؤ العنصر هو عدد الالكترولونات التي تفقدها او تكتسبها الذرة عند تفاعلها لتستقر الكترولونيا. (صحيحة)
- 10 - يمكن استنتاج تكافؤ العنصر من الكترولونات التكافؤ. (صحيحة)
- 11- تكافؤ العنصر يتبع مجموعته الى المجموعة الرابعة. (صحيحة)
- 12 - الأيون ( OH<sup>-</sup> ) من الشقوق الايونية البسيطة بينما ( Ca<sup>2+</sup> ) من الشقوق الايونية المركبة . (خطأ)
- 13 - أيون الامونيوم ( NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ) هو الشق الايوني المركب الذي يحمل شحنة موجبة. (صحيحة)

### السؤال الثالث : اختر العبارة أو الشكل من المجموعة (ب) و ضع رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة ( أ )

الرقم	المجموعة ( أ )	المجموعة ( ب )
( 3 )	- عدد الالكترونات في المستوى الخارجي	1- تكافؤ العنصر
( 1 )	- عدد الالكترونات التي تفقدها أو تكتسبها الذرة عند تفاعلها مع ذرة عنصر آخر.	2- العدد الذري 3- الكترونات التكافؤ
( 2 )	- رمز أيون الكلوريد:	Ca <sup>2+</sup> ( 1 )
( 1 )	- رمز أيون الكالسيوم:	Cl <sup>-</sup> ( 2 ) C ( 3 )

### \*السؤال الرابع : علل لكل مما يأتي تعليلاً علمياً سليماً:

- 1 - الغازات النبيلة مستقرة الكترونياً لا تفقد ولا تكتسب.  
- لان مستواها الخارجي مستقر الكترونياً وممتلئ بالالكترونات
- 2 - تفقد عناصر المجموعة ( 1A ) مثل الصوديوم والبوتاسيوم الكترون واحد من مستواها الخارجي.  
- ليصبح مستواه الخارجي به 8 الكترونات فيصبح مستقر الكترونياً.
- 3- تفقد عناصر المجموعة ( 2A ) مثل المغنيسيوم والكالسيوم الكترونين من مستواها الخارجي.  
- ليصبح مستواه الخارجي به 8 الكترونات فيصبح مستقر الكترونياً.
- 4 - تكتسب عناصر المجموعة السادسة مثل الاكسجين الكترونين اضافة لالكترونات مستواها الخارجي  
- ليصبح مستواه الخارجي به 8 الكترونات فيصبح مستقر الكترونياً
- 5 - تكتسب عناصر المجموعة السابعة مثل الكترون واحد اضافة لالكترونات مستواها الخارجي  
- ليصبح مستواه الخارجي به 8 الكترونات فيصبح مستقر الكترونياً.

**السؤال الخامس: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:**

1- خلال دراستك للصيغ الكيميائية:

$SO_4^{2-}$	$NH_4^+$	$CO_3^{2-}$	$NO_3^-$
-------------	----------	-------------	----------

- الذي لا ينتمي للمجموعة:  $NH_4^+$ 

- السبب: لأنه شق أيوني مركب موجب أما الباقي شقوق أيونية مركبة سالبة.

2- خلال دراستك للصيغ الكيميائية:

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw

$O^{2-}$	$NH_4^+$	$Na^+$	$Cl^-$
----------	----------	--------	--------

- الذي لا ينتمي للمجموعة:  $NH_4^+$ 






- السبب: لأنه شق أيوني مركب اما الباقي شقوق أيونية بسيطة..

**السؤال السادس: أكمل الجدول التالي:**

اسم الايون	رمز الايون	تكافؤ العنصر	لكي يستقر الكترونيا	عدد الكترونات التكافؤ	الترتيب الالكتروني	رمز العنصر
الصوديوم	$Na^+$	1	يفقد الكترون واحد	1	2-8-1	11 Na
فلوريد	$F^-$	1	يكتسب الكترون واحد	7	2-7	9 F
مغنيسيوم	$Mg^{2+}$	2	يفقد إلكترونين	2	2-8-2	12 Mg
أكسيد	$O^{2-}$	2	يكتسب إلكترونين	6	2-6	8 O

كربونات البوتاسيوم	كبريتات البوتاسيوم	نترات البوتاسيوم	هيدروكسيد البوتاسيوم	أكسيد البوتاسيوم	كلوريد البوتاسيوم	التسمية اللفظية
$K^+ CO_3^{2-}$	$K^+ SO_4^{2-}$	$K^+ NO_3^-$	$K^+ OH^-$	$K^+ O^{2-}$	$K^+ Cl^-$	الشقوق الأيونية
1 2	1 2	1 1	1 1	1 2	1 1	كتابة التكافؤ
2 1	2 1	1 1	1 1	2 1	1 1	عكس التكافؤ
$K_2CO_3$	$K_2SO_4$	$KNO_3$	$KOH$	$K_2O$	$KCl$	الصيغة النهائية

تابع / السؤال السادس : أكمل الجدول التالي:

مدلول الصيغة	صيغة المركب	شكل جزئ المركب
- جزيء الماء يتكون من ذرة اكسجين مرتبطة بذرتين هيدروجين.	H <sub>2</sub> O	
- جزيء كلوريد الصوديوم يتكون من ذرة صوديوم مرتبطة بذرة كلور	NaCl	
- جزيء حمض الهيدروكلوريك يتكون من ذرة هيدروجين مرتبطة بذرة كلور.	HCl	
- جزيء ثاني أكسيد الكربون يتكون من ذرة كربون مرتبطة بذرتين اكسجين.	CO <sub>2</sub>	
- جزيء أكسيد الكالسيوم يتكون من ذرة كالسيوم مرتبطة بذرة اكسجين.	CaO	

كربونات الكالسيوم	كبريتات الكالسيوم	نترات الكالسيوم	هيدروكسيد الكالسيوم	أكسيد الكالسيوم	كلوريد الكالسيوم	التسمية اللفظية
Ca <sup>2+</sup> CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup> SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup> NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup> OH <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup> O <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Cl <sup>-</sup>	الشقوق الايونية
2 2	2 2	2 1	2 1	2 2	2 1	كتابة التكافؤ
1 1	1 1	1 2	1 2	1 1	1 2	عكس التكافؤ
CaCO <sub>3</sub>	CaSO <sub>4</sub>	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	CaO	CaCl <sub>2</sub>	الصيغة النهائية