

## نموذج اختبار

اسم المقرر علوم / ثامن

رقم النموذج (1-2-3-4)

( المحتوى هو الكمية التي تدرس في أول خمس أسابيع )

حمل التطبيق



Download on the  
App Store

GET IT ON  
Google Play

Available on the  
Mac App Store

Available on  
Windows Store





## نموذج اختبار قصير علوم ثامن (1)

السؤال الأول: أختَر الإجابة الصحيحة مما يلي:

1. مادة تتصف بأنها غير قابلة للطرق والسحب.  
 الحديد  الكربون  النحاس  الألمنيوم
2. من مصادر المياه العذبة التي يتم تعبئتها دون تنقية.  
 البحر  الخباري  البحيرات  الآبار العذبة
3. عدد إلكترونات المستوى الخارجي لذرة الفلور (F<sub>9</sub>)  
 9  7  5  2

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الغير صحيحة:

1. تتركز كتلة الذرة في الإلكترونات ( )
2. الماء الصالح للشرب يكون خالي من الاملاح ( )
3. عدد المجموعات في الجدول الدوري هو 7 مجموعات. ( )

السؤال الثالث: علل ما يلي: أكثر عناصر الجدول الدوري استقراراً (8A)

السؤال الرابع: اختر الإجابة من المجموعة (ب) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من المجموعة (أ)

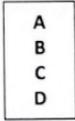
الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(....)	أحد مكونات الذرة ويحمل شحنة سالبة	1. نيوترون
(....)	أحد مكونات الذرة ويحمل شحنة موجبة	2. إلكترون 3. بروتون

السؤال الخامس: قارن بين ما يلي حسب الجدول:

وجه المقارنة	1 H	7 Li
عدد النيوترونات		



## نموذج اختبار قصير علوم الثامن (2)



السؤال الأول: أختَر الإجابة الصحيحة مما يلي:

1. من خلال دراستك للجدول الدوري فأَنْ العدد الذري يمثله الحرف  
A  B  C  D

2. التوزيع الإلكتروني لعنصر الصوديوم ( NA11 )

2.9  8.2.1  2.7.3  2.8.1

3. درجة الحموضة ( PH ) التي توصي منظمة الصحة العالمية للماء الصالح للشرب

3.5 إلى 2.5  4.5 إلى 6.5  6.5 إلى 10.5  6.5 إلى 5.8

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الغير صحيحة:

1. حجم الأيون السالب يكون أصغر من حجم الذرة المتعادلة ( )  
2. الذرة التي تفقد إلكترون تصبح أيون سالب. ( )  
3. التقطير يتم على مرحلتين تبخير ثم تكثيف ( )

السؤال الثالث: علل ما يلي: يفضل غلي ماء البرك قبل استخدامه.

.....

السؤال الرابع: أي مما يلي لا ينتمي إلى المجموعة مع ذكر السبب  
(الحديد - الكربون - النحاس - الألمنيوم )

لأنه ..... والباقي .....

السؤال الخامس: قارن بين ما يلي حسب الجدول.

وجه المقارنة	المادة الصلبة	المادة الغازية
الحجم		
الشكل		

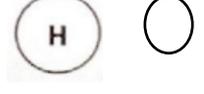
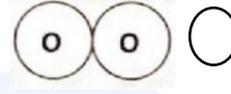
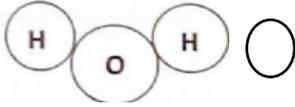


## نموذج اختبار قصير علوم الثامن (3)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي:

1. العدد الكتلي لليثيوم ( ${}^7_3\text{Li}$ ):21 10 7 4 

2. الصيغة الجزيئية للماء هي



3. يتوفر في الماء الصالح للشرب معايير خاصة منها أنه

 خالي من الأملاح  خالي من البكتيريا  ذو رائحة مميزة  ذو طعم مميز

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) الغير صحيحة: .

1. نسبة الماء المالح 97% و نسبة الماء العذب 3% ( )

2. للمادة السائلة حجم متغير وشكل ثابت. ( )

3. عدد إلكترونات المستوى الخارجي يدل على رقم الدورة ( )

1. السؤال الثالث: علل ما يلي: الذرة متعادلة كهربائياً

السؤال الرابع: صف ما يلي حسب الجدول

( الحديد - الكربون - الألمنيوم - الكبريت )

مواد قابلة للسحب والطرق	مواد غير قابلة للسحب والطرق

السؤال الخامس: قارن بين ما يلي حسب الجدول

وجه المقارنة	الإلكترون	البروتون
الشحنة		



## نموذج اختبار قصير علوم الثامن (4)



السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي:

1. أصغر وحدة من المادة يحتفظ بخواص المادة  
الذرة  الجزيء  العنصر  البروتون

2. العدد الذري للصوديوم هو  $^{23}_{11}\text{Na}$   
23  34  11  12

3. أي مما يلي لا يعتبر من مصادر المياه العذبة  
الآبار  الأنهار  البحار  المستنقعات

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) الغير صحيحة: .

1. الماء الصالح للشرب يكون خالي من الأملاح بشكل تام ( )  
2. حجم الأيون الموجب أكبر من حجم الذرة. ( )  
3. عدد مستويات الطاقة حول النواة يمثل رقم الدورة ( )

السؤال الثالث: علل ما يلي: تميل الذرات إلى فقد أو كسب إلكترونات

السؤال الرابع: اختر الإجابة من المجموعة (ب) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من المجموعة (أ)

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(.....)	الشكل الذي يمثل الكتاب	-1 
(.....)	الشكل الذي يمثل الأكسجين	-2  -3 

السؤال الخامس: أجب عن السؤال التالي:

- عند مزج 200 ملي كحوب مع 300 مل ماء تكوت القراءة .....  
السبب .....

