

اختبار وحدة الدورية في خصائص العناصر



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف العاشر ← علوم ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 00:20:06 2026-10-04

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:

إعداد: مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة علوم في

اختبار وحدة الدورية في خصائص العناصر مع الإجابة

1

اختبار الوحدة الثالثة: الكميات الفيزيائية

2

اختبار الوحدة الأولى: تركيب الخلية ووظيفتها مع الإجابة

3

اختبار الوحدة الأولى: تركيب الخلية ووظيفتها

4

إجابة اختبار الوحدة الثالثة الكميات الأساسية

5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

العام الأكاديمي 2027/2026



اختبار وحدة الدورية في خصائص العناصر
الصف العاشر

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الدورية في خصائص العناصر



مواطن القوة	مواطن الضعف
حدّد قيمة الكتلة الذرية لبعض العناصر التي كانت مقدرة خطأ في السابق.	رتّب العناصر بحسب زيادة الكتلة الذرية، وبالتالي حدث بعض الخلل في الترتيب التصاعدي
ترك أماكن فارغة لعناصر جديدة توقع اكتشافها مثل: عنصر أطلق عليه إسم (إيكا سيليكون)، أي شبيه السيليكون، وقد تم اكتشافه عام 1886م، وسُمّي الجرمانيوم، وكانت له الخواص نفسها التي توقّعها مندليف.	لم يتمكّن من تفسير تدرُّج الخواص الكيميائية لبعض العناصر في جدولهِ؛ إذ وضع أكثر من عنصر في مربع واحد مثل: النيكل والكوبالت.
اكتشف نمطاً محدداً يتكرّر من خلال ترتيب العناصر بحسب الزيادة في الكتلة الذرية.	لم يتطرق جدول مندليف إلى الغازات النبيلة، ولا إلى النظائر لأنها لم تكن معروفة في ذلك الوقت.

الفلزّات	اللافلزّات
قابلة للطرق والسحب	هشّة عندما تكون صلبة ، غير قابلة للطرق والسحب
جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء	رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء
تميل إلى تكوين مُركّبات أيونية مع اللافلزّات	تميل إلى تكوين مُركّبات تساهمية مع اللافلزّات
درجة انصهارها مرتفعة نسبياً	درجة انصهارها منخفضة نسبياً

الجدول الدوري للعناصر:السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية: اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	ما الأساس الذي اعتمده مندليف عند ترتيب العناصر في جدولته الدوري؟
A	العدد الذري
B	الكتلة الذرية
C	عدد النيوترونات
D	عدد الإلكترونات + عدد البروتونات

1.2	أي مما يلي يعتبر صحيح لعنصر يمتلك الكتروني تكافؤ ؟		
		رقم المجموعة	اسم المجموعة
	A	2	الفلزات القلوية الارضية
	B	1	الفلزات القلوية
	C	7	الهالوجينات
	D	8	الغازات النبيلة

1.3	أي مما يلي يمثل موقع عنصر X له أربع مستويات الطاقة رئيسية وثلاث إلكترونات في المستوى الطاقة الأخير؟		
		المجموعة	الدورة
	A	3	4
	B	4	3
	C	3	3
	D	4	4

1.4 اي مما يلي يمثل التوزيع الالكتروني والموقع لعنصر A بصورة صحيحة ؟
علماً بأن : العدد الذري له يساوي 7

المجموعة	الدورة	التوزيع الالكتروني	
5	2	2,5	A
8	2	2.8	B
2	5	5,2	C
2	8	8,2	D

1.5 اي مما يلي يعتبر من مواطن القوة عند مندليف ؟

رتب وفق زيادة الكتلة الذرية	A
لم يتطرق الى النظائر والغازات النبيلة	B
لم يفسر الخواص الكيميائية لبعض العناصر	C
اكتشف اماكن فارغة للعناصر الجديدة	D

1.6 اي مما يلي يعتبر من مواطن الضعف عند مندليف ؟

رتب وفق الكتلة الذرية	A
حدد قيمة الكتلة الذرية	B
اكتشف نمط محدد يتكرر	C
اكتشف اماكن فارغة للعناصر الجديدة	D

1.7	اي مما يلي يعتبر من خواص الفلزات ؟
A	هشة
B	قابلة للطرق والسحب
C	درجة انصهاره منخفضة
D	رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء

1.8	اي مما يلي يعتبر من خواص اللافلزات ؟
A	هشة
B	قابلة للطرق والسحب
C	درجة انصهاره مرتفعة
D	جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء

1.9	ما الأساس الذي اعتمده موزلي عند ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث؟
A	العدد الذري
B	الكتلة الذرية
C	عدد النيوترونات
D	عدد الإلكترونات + عدد البروتونات

الأسئلة المقالية : السؤال الثاني

- أ- 1. اذكر اسم كل من المجموعات الاتية مع تحدد عدد الكترونات التكافؤ لكل مجموعة
- 1- المجموعة الأولى: _____
- 2- المجموعة الثانية: _____
- 3- المجموعة السابعة عشرة: _____
- 4- المجموعة الثامنة عشرة: _____

ب- أكمل الجدول الآتي:

العنصر	عدد الالكترونات	حالة العنصر فلز - لافلز	التوزيع الالكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	الالكترونات التكافؤ	مستقر ام غير مستقر
Li ₃							
N ₇							
Ar ₁₈							
Ne ₁₀							

ج- اكمل الجدول الدوري بكتابة التوزيع الالكتروني الموضح أدناه ثم حدد موقع كل عنصر .

1 H								2 He
1								2
3 Li	4 Be	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	

انتهت الاسئلة الدرس الاول في الوحدة الثانية