



الصف الثامن

علوم

امتحان الوحدة الثانية
الذرة والجدول الدوري



السؤال الأول: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً:

1. هي أصغر جزء في المادة وغير قابل للتقسيم بالطرائق الفيزيائية والكيميائية البسيطة.
2. العالم الذي اكتشف النيوترونات هو
3. ذرات للعنصر لها العدد الذري نفسه، لكن نواها تحتوي على مختلفة من النيوترونات
4. رمز عنصر الكالسيوم و رمز عنصر هو B
5. يتكوّن الجدول الدوري من (مجموعة) و صفوف (دورات)
6. تسمى المجموعة الثانية بالجدول الدوري بمجموعة
7. تصنف العناصر في الجدول الدوري إلى و و
8. هي الذرة التي تفقد إلكترونًا أو تكتسبه من مستوى الطاقة الخارجي.
9. الجدول الدوري يحتوي على مجموعة و دورة
10. المجموعة التي تحتوي على 5 إلكترونات في مستواها الخارجي هي

السؤال الثاني: عنصر X عدده الذري 19 وعدده الكتلي 39 ما عدد النيوترونات؟

السؤال الثالث: لديك مجموعة من العناصر ادرسها جيداً ثم أجب عن الأسئلة التالية:



1. ما هو العنصر شبه الفلز أسود اللون وهش

2. ما رقم المجموعة والدورة لعنصر K_{19} .
3. ما رمز العنصر الذي يقع بالمجموعة الثامنة (الغازات النبيلة) .
4. ما رموز العناصر التي تقع بالدورة الثالثة ؟
5. اكتب رمز عنصر فلزي وآخر لافلزي .
6. ما العنصر الذي لديه ميل لتكوين أيون سالب .
7. مثل تركيب لويس النقطي لأيون الفلور. وأيون البورون.
8. ما العنصر الذي لا يمتلك نيوترونات في نواته .

السؤال الرابع : أكمل جدول المقارنة الاتي بين الفلزات واللافلزات

| اللافلزات | الفلزات | وجه المقارنة |
|-----------|---------|---------------------------|
| | | الحالة الفيزيائية |
| | | اللمعان والبريق |
| | | قابلية السحب والطرق |
| | | التوصيل للحرارة والكهرباء |
| | | درجات الانصهار |
| | | أمثلة |

انتهت الامتحان

الإجابة النموذجية

السؤال الأول: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً:

1. الذرة هي أصغر جزء في المادة وغير قابل للتقسيم بالطرائق الفيزيائية والكيميائية البسيطة.
2. العالم الذي اكتشف النيوترونات هو العالم شادويك
3. النظائر ذرات للعنصر لها العدد الذري نفسه، لكن نواها تحتوي على مختلفة من النيوترونات
4. رمز عنصر الكالسيوم Ca و رمز عنصر البورون B
5. يتكوّن الجدول الدوري من 18 عمود (مجموعة) و 7 صفوف (دورات)
6. تسمى المجموعة الثانية بالجدول الدوري بمجموعة القلويات الترابية
7. تصنف العناصر في الجدول الدوري إلى فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات
8. الأيون هي الذرة التي تفقد إلكترونًا أو تكتسب من مستوى الطاقة الخارجي.
9. الجدول الدوري يحتوي على 18 مجموعة و 7 دورة
10. المجموعة التي تحتوي على 5 الكترونات في مستواها الخارجي هي 15A

السؤال الثاني: عنصر X عدده الذري 19 وعدده الكتلي 39 ما عدد النيوترونات؟

$$\text{Mass Number} = N(n^+) + N(p^+)$$

$$N(n^+) = \text{Mass Number} - N(p^+)$$

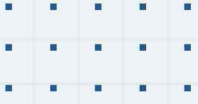
$$39 - 19 = 20$$

السؤال الرابع : أكمل جدول المقارنة الاتي بين الفلزات واللافلزات

| اللافلزات | الفلزات | وجه المقارنة |
|-------------------------------|------------------------|---------------------------|
| تواجد في الحالات الثلاث | جميعها صلبة عدا الزئبق | الحالة الفيزيائية |
| ليس لها معتمه | لها لمعان وبريق | اللمعان والبريق |
| غير قابلة تتكسر وتتفتت بسهولة | قابلة | قابلية السحب والطرق |
| غير موصلة | موصل | التوصيل للحرارة والكهرباء |
| منخفضة | عالية | درجات الانصهار |
| I – S | Fe – Cu – Ag | أمثلة |

انتهت الإجابات

منصة أساس التعليمية



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

