



الموضوع: الجدول الدوري وخصائص العناصر

الصف: الثامن.

المبحث: العلوم.

إعداد: شبكة منهاجي التعليمية

السؤال الأول:

أكتب بين قوسين المصطلح العلمي الذي يعبر عن كل مما يلي:

- ١- () عمود في الجدول الدوري رتبته فيه العناصر المتشابهة في الخصائص الكيميائية والفيزيائية.
- ٢- () الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي لأي عنصر.
- ٣- () عناصر امتلأ مستوى الطاقة الخارجي لها بالحد الأقصى من الإلكترونات.
- ٤- () ذرة اكتسبت أو فقدت إلكترونات أو أكثر.
- ٥- () نموذج بسيط يمثل فيه عدد إلكترونات المستوى الخارجي للذرة بنقاط.

السؤال الثاني:

أكمل الفراغات في الجمل التالية:

- ١- يتكون الجدول الدوري للعناصر من صفوف أفقية تسمى ومن أعمدة تسمى
- ٢- رتب مدلييف العناصر في جدولته الدوري وفقاً لتزايد, بينما رتب موزلي العناصر في جدول وفقاً لتزايد
- ٣- تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري في الخصائص و
- ٤- جميع الفلزات صلبة ما عدا
- ٥- تمتاز الفلزات بأن لها درجات انصهار
- ٦- تمتاز الفلزات بأنها قابلة على هيئة صفائح رقيقة، و على هيئة أسلاك.
- ٧- العناصر التي تقع بين الفلزات واللافلزات تسمى
- ٨- إذا كان العدد الذري لعنصر الفلور (7)، فإن الفلور ينتمي إلى الدورة, والمجموعة
- ٩- يحدد رقم مجموعة العنصر من خلال عدد إلكترونات

انتهت الأسئلة

إجابات الأسئلة

السؤال الأول:

أكتب بين قوسين المصطلح العلمي الذي يعبر عن كل مما يلي:

- ١- (المجموعة) عمود في الجدول الدوري رتب فيه العناصر المتشابهة في الخصائص الكيميائية والفيزيائية.
- ٢- (إلكترونات التكافؤ) الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي لأي عنصر.
- ٣- (الغازات النبيلة) عناصر امتلأ مستوى الطاقة الخارجي لها بالحد الأقصى من الإلكترونات.
- ٤- (الأيون) ذرة اكتسبت أو فقدت إلكترونات أو أكثر.
- ٥- (تركيب لويس النقطي) نموذج بسيط يمثل فيه عدد إلكترونات المستوى الخارجي للذرة بنقاط.

السؤال الثاني:

أكمل الفراغات في الجمل التالية:

- ١- يتكون الجدول الدوري للعناصر من صفوف أفقية تسمى **دورات** ومن أعمدة تسمى **مجموعات**.
- ٢- رتب مدلييف العناصر في جدولوه الدوري وفقاً لتزايد **أعدادها الكتلية**، بينما رتب موزلي العناصر في جدول وفقاً لتزايد **أعدادها الذرية**.
- ٣- تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري في الخصائص **الكيميائية** و **الفيزيائية**.
- ٤- جميع الفلزات صلبة ما عدا **الزئبق**.
- ٥- تمتاز الفلزات بأن لها درجات انصهار **مرتفعة**.
- ٦- تمتاز الفلزات بأنها قابلة **للطرق** على هيئة صفائح رقيقة، و **السحب** على هيئة أسلاك.
- ٧- العناصر التي تقع بين الفلزات واللافلزات تسمى **أشباه الفلزات**.
- ٨- إذا كان العدد الذري لعنصر الفلور (7)، فإن الفلور ينتمي إلى الدورة **الثانية**، والمجموعة **السابعة**.
- ٩- يحدد رقم مجموعة العنصر من خلال عدد إلكترونات **التكافؤ**.

تمنياتنا لكم بالتوفيق