الاختبار الفتري - علوم ثالث متوسط - الفصل 2 | 1444

20

إعداد المعلم : هزاع الدعجاني

اسم الطالب: _____ الصف : _____

45 min

1 ضع المصطلح المناسب أمام كل عبارة مما يلي :

1. هو جسيم غير قابل للتقسيم ، وهو أصغر جزء من المادة .....
2. العدد الذري = ...
3. عملية تحدث في بعض الأنوية الغير مستقرة يحدث بها فقدان لبعض جسيماتها وجزء من طاقتها .....
4. ذرات لنفس العنصر ولكنها تختلف في عدد النيوترونات .....
5. كل عامود في الجدول الدوري للعناصر يمثل..... وكل صف يمثل .....

2 أجب بعلامة ✓ أو ✗ أمام كل عبارة مما يلي :

1. العدد الكتلي للنواة هو مجموع عدد البروتونات و النيوترونات
2. رتب العالم ديمتري العناصر في الجدول الدوري حسب تسلل (العدد الذري)
3. الكاثود (المهبط) هو القطب السالب الشحنة والآنود (المصعد) هو القطب الموجب
4. العناصر الممثلة تشمل عناصر المجموعات من 3 إلى 12

3 اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

1- جسيم متعادل الشحنة (شحنته الكهربائية صفر) يوجد في نواة الذرة :

أ- الإلكترون ب- البروتون ج- النيوترون د- جسيم ألفا

2- من خصائص الفلزات

أ- هشة. ب- لامعة ج- رديئة التوصيل د- غازية

3- تعتبر الذرة متعادلة إذا تساوت ..... و ..... في العدد :

أ-النيوترونات والبروتونات ب-البروتونات والإلكترونات ج-النيوترونات والإلكترونات

4- ذرة حديد Fe عددها الذري 26 وعدد نيوتروناتها 30 .. فإن عددها الكتلي = ؟

أ- 4 ب- 30 ج- 56 د- 26

5- الفلزات التي تكوّن (ثلاثية الحديد) هي :

أ- الحديد والكوبالت والنحاس ب- الكوبالت والنيكل والكربون ج- النيكل والكوبالت والحديد

6- العالم الذي قال أن معظم كتلة الذرة تتركز في نواتها بينما بقية الذرة فراغ والكترونات صغيرة

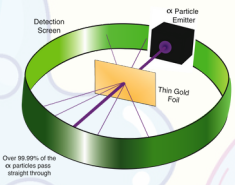
أ- دالتون ب- طومسون ج- رذرفورد د- نيلز بور

4 ضع العنصر المناسب اسفل كل مربع مما يلي:

الصوديوم - التنجستون - الرصاص - الألومنيوم- الهيليوم - البورون - السيليزيوم
الزئبق - اليورانيوم - الكلور - الكبريت - النيتروجين- السيلكون - الكربون

يستخدم في صناعة أواني الطهي التي يمكن نقلها من الفرن للثلاجة دون أن تنكسر	يستخدم في ملء البالونات والمناطيد لأنه آمن ويعتبر اخف من الهواء	موصل للكهرباء إذا تعرض للضوء لذلك يستخدم في صناعة الخلايا الشمسية	يستخدم في صناعة فتيل المصابيح لأنه لا ينصهر الا عند درجة تصل إلى 3410 درجات مئوية
عنصر	عنصر	عنصر	عنصر .....

5 أكمل البيانات على الأشكال التالية :



تجربة العالم :.....

مكونات الذرة :

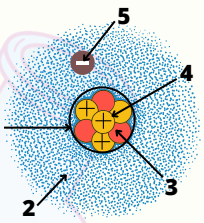
1- النواة

2- .....

3- .....

4- .....

5- .....



يسمى الشكل :.....