**ا**لسؤال الأول: **اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. **جسيم متعادل الشحنة يوجد في النواة** | | | | | | |
| أ | النيترون | ب | البروتون | ج | الالكترون | |
| 1. **الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر** | | | | | | |
| أ | عمر النصف | ب | التحول | ج | التفاعل الكيميائي | |
| 1. **تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها اعداد نيترونات مختلفة** | | | | | | |
| أ | نظائر | ب | بروتونات | ج | ايونات | |
| 1. **إذا كان العدد الذري للبورون يساوي 5 وعدده الكتلي يساوي 11 فإنه يتكون من** | | | | | | |
| أ | 11 الكترون | ب | 5 بروتونات و6 نيترونات | ج | 6بروتونات و5 نيترونات | |
| 1. **العالم الذي وصف الذرة انها كرة مصمتة هو** | | | | | |
| أ | رذرفورد | ب | دالتون | ج | شادويك | |
| 1. **عند تحلل جسيمات الفا فإن العدد الذري** | | | | | | |
| أ | لا يتأثر | ب | ينقص بمقدار 2 | ج | يزداد بمقدار 2 | |
| 1. **النظير الذي يمكن استخدامه لتحديد عمر الصخور هو** | | | | | | |
| أ | الكربون - 14 | ب | اليود - 131 | ج | اليورانيوم - 238 | |
| 1. **أي العناصر التالية لا ينتمي الى ثلاثية الحديد** | | | | | | |
| أ | الكوبلت | ب | الحديد | ج | النحاس | |
| 1. **أي مما يأتي لا يعد عنصرا** | | | | | | |
| أ | Cl | ب | Na | ج | H₂O | |
| 1. **أي مما يأتي أصغر كتلة** | | | | | | |
| أ | البروتون | ب | النواة | ج | الالكترون | |
| 1. **العنصر الذي يستخدم في صناعة علب المشروبات الغازية** | | | | | | |
| أ | الكلور | ب | الالمونيوم | ج | الاكسجين | |
| 1. **من خصائص الفلزات** | | | | | | |
| أ | رديئة التوصيل | ب | لامعة | ج | هشة | |
| 1. **تسمى المجموعات من 3 الى 12** | | | | | | |
| أ | العناصر الانتقالية | ب | الاكتنيدات | ج | العناصر الممثلة | |
| 1. **تستخدم عناصر ............ في الإضاءة** | | | | | | |
| أ | الغازات النبيلة | ب | الفلزات القلوية | ج | الفلزات القلوية الارضية | |
| 1. **المجموعة التي يطلق عليها مجموعة الهالوجينات** | | | | | | |
| أ | 17 | ب | 18 | ج | 3 | |
| 1. **اكبر عدد من الالكترونات يمكن ان يستوعبه مستوى الطاقة الثاني** | | | | | | |
| أ | 32 | ب | 2 | ج | 8 | |
| 1. **تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة** | | | | | | |
| أ | فلزية | ب | ايونية | ج | تساهمية | |
| 1. **ما الذي يدل عليه رقم 2 الموجود في الصيغة الكيميائية CO₂** | | | | | | |
| أ | عدد ذرات الكربون | ب | عدد ذرات الاكسجين | ج | عدد جزيئات ثاني أكسيد الكربون | |
| 1. **أي مما يأتي يصف ما يمثله الرمز** | | | | | | |
| أ | ايون موجب | ب | ايون سالب | ج | جزيء | |
| 1. **إذا علمت ان العدد الذري لذرة المغنيسيوم 12 في أي دوره واي مجموعة يقع** | | | | | |
| أ | المجموعة 1 والدورة 2 | ب | المجموعة 2 والدورة 3 | ج | المجموعة 3 والدورة 2 | |
| 1. **في الذرة المتعادلة يكون عدد البروتونات ................. عدد الالكترونات** | | | | | | |
| أ | يساوي | ب | أكبر من | ج | أقل من | |
| 1. **نوع التفاعل التالي 2H₂ + O2 طاقة + 2H₂O** | | | | | | |
| أ | طارد للحرارة | ب | ماص للحرارة | ج | جميع ماذكر | |
| 1. **أي مما يلي يعد تغيرا كيميائيا؟** | | | | | | |
| أ | احتراق ورقة | ب | كسر زجاج | ج | انصهار الثلج | |
| 1. **أي مما يلي يصف العامل المحفز** | | | | | | |
| أ | هو من المواد الناتجة | ب | يمكن استخدامه بدلا من المثبطات | ج | يسرع التفاعل الكيميائي | |
| 1. **المعادلة الكيميائية الموزونة يجب ان تحتوي اعدادا متساوية في كلا الطرفين من** | | | | | | |
| أ | الجزيئات | ب | المركبات | ج | الذرات | |
| 1. **لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة** | | | | | | |
| أ | مواد ناتجة | ب | مواد متفاعلة | ج | عامل مثبط | |
| 1. **أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل** | | | | | | |
| أ | التركيز | ب | وزن المعادلة | ج | مساحة السطح | |
| 1. **ما المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة للتفاعل** | | | | | | |
| أ | الانزيمات | ب | طاقة التنشيط | ج | سرعة التفاعل | |
| 1. **تمتلك المجموعة ............ الكترونا واحدا في مجال الطاقة الاخير** | | | | | | |
| أ | الثانية | ب | الاولى | ج | الثالثة | |
| 1. **تحمل الالكترونات شحنة** | | | | | | |
| أ | موجبة | ب | سالبة | ج | متعادلة | |

10

**السؤال الثاني: ضعي إشارة ( ) أمام العبارة الصحيحة وإشارة ( ) امام العبارة الخاطئة فيما يلي**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. السحابة الالكترونية هي المنطقة التي تتحرك فيها الالكترونات حول النواة | () |
| 1. العدد الذري هو عدد البروتونات الموجودة في نواة العنصر | () |
| 1. تتكون نواة الذرة من البروتونات والنيترونات | () |
| 1. رتب العالم دمتري مندليف العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد اعدادها الذرية | () |
| 1. جميع اللانثنيدات عناصر مشعة | () |
| 1. تسمى الصفوف الافقية في الجدول الدوري بالمجموعات | () |
| 1. نوع الرابطة الكيميائية في مركب كلوريد الصوديوم NaCl رابطة ايونية | () |
| 1. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة | () |
| 1. حسب قانون حفظ الكتلة يجب ان تكون كتلة المواد الناتجة تساوي كتلة المواد المتفاعلة | () |
| 1. تقاس سرعة التفاعل الكيميائي بسرعة استهلاك أحد المتفاعلات وسرعة تكوين أحد النواتج | () |

|  |
| --- |
| **انتهت الأسئلة**  **مع تمنياتي لكن بالتوفيق والنجاح**  **معلمة المادة:** |