

**المادة: الكيمياء 1**

**الصف: نظام المسارات - السنة الأولى المشتركة**

**المدرسة : .........................**

**أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام 1444هـ**

**الاسم:** ........................................................................................................ **الصف:** .....................................................

السؤال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد

١- ما فرع علم الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في البيئة...؟؟

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. الكيمياء الحيوية
2. الكيمياء النظرية
 |  |  |  |
| ج- الكيمياء البيئيةد- الكيمياء غير العضويه  |  |   |

٢- أي العبارات الآتية تصف مادة في الحالة الصلبة...؟؟

|  |  |
| --- | --- |
| ا تنساب جسيماتها بعضها فوق بعض. | ب يمكن ضغطها إلى حجم أصغر. |
| ج تأخذ شكل الوعاء الذي توجد فيه. | د جسيماتها متلاصقة بقوة. |
|  |  |

٣- أي مما يلي يصف ذرة البلوتونيوم (Pu)...؟؟

|  |
| --- |
| ا يمكن تجزئتها إلى جسيمات صغيرة تحتفظ بخواص البلوتونيوم. |
| ب لا يمكن تجزئتها إلى جسيمات صغيرة تحتفظ بخواص البلوتونيوم. |
| ج ليس لها خواص البلوتونيوم. |
| د العدد الذري لذرة البلوتونيوم 244. |

٤- ما نوع التفاعل الموصوف في المعادلة الآتية $Cs\_{\left(s\right)}+H\_{2}O\_{\left(l\right)}\rightarrow CsOH\_{\left(OH\right)}+H\_{2\left(g\right)}$..؟؟

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ا تكوين. | ب احتراق. | ج تفكك. | د إحلال بسيط. |

**https://tahdiri.com**

5- إذا علمت أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم (NaOH = 40.0 g/mol). فما عدد المولات في (20.00 g) منه...؟؟

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ا (0.50 mol) | ب (2.00 mol) | ج (1.00 mol) | د (4.00 mol) |

6- تتشابه العناصر (Cs, K, Na, Li) في الخواص الكيميائية. تقع هذه العناصر في الجدول الدوري ضمن...........

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ا صف | ب دورة | ج مجموعة | د عنصر |

7- ما عدد النيوترونات والبروتونات والإلكترونات في ذرة $$...؟؟

|  |
| --- |
| ا 126 نيوترونًا – 52 بروتونًا – 52 إلكترونًا. |
| ب 74 نيوترونًا – 52 بروتونًا – 52 إلكترونًا. |
| ج 52 نيوترونًا – 74 بروتونًا – 74 إلكترونًا. |
| د 52 نيوترونًا – 126 بروتونًا – 126 إلكترونًا. |
| 8 - إذا علمت أن التوزيع الإلكتروني لعنصر هو 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s1 3d5. فما رمز هذا العنصر...؟؟

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ا Cu | ب Cr | ج Fe | د Ni |

9- كم ذرة في (116.14 g) من (Ge)...؟؟ (الكتلة المولية = 72.64 g/mol)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ا (2.73⨯1025) | ب (6.99⨯1025) | ج (3.76⨯1023) | د (9.63⨯1023) |

 |
| 10- أي خواص السكر الآتية ليست فيزيائية...؟؟

|  |  |
| --- | --- |
| ا طعمه حلو. | ب يظهر بلون أبيض. |
| ج يتحلل إلى كربون وبخار ماء عند تسخينه. |
| د يوجد على شكل بلورات صلبة في درجات الحرارة العادية. |

 |

السؤال الثاني:

ما الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد III...؟؟

...........................................................................................................................................................................................................................................................

**https://tahdiri.com**