|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  **المملكـة العربيـة السعوديـة** |  |  **المـــادة / الكيمياء الزمن / ساعتان ونصف** |
|  **وزارة التربيـة والتعليـم** |  |  **الصــف / الثاني الثانوي**  |
|  **إدارة التربية والتعليم ببمنطقة الرياض**  | **الاختبار النهائي الفصل الدراسي الأول – الدور الأول** |  **رقم الجلوس /**  |
|  **ثانويـة /**  | **( 1433 – 1434 هـ )** |  **الاسم /**  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **النظري** | **العملي**  | **المجموع رقماً** | **المجموع كتابتاُ** | **المصحح** |  **المراجع** |
|  |  |  |  |  |  |

|  |
| --- |
| **الســــؤال الأول : اختر الإجــابة الصحيحـة :** |
| 1 | الطول الموجي بالمتر لموجات الميكروويف التي ترددها Hz 3.44×10 9 :أ) 0.087 ب ) 87 ج ) 8.7 د) 0.078 |
| 2 | طاقة الشبكة البلورية ل (8O , 12Mg , 11Na , 9F ) : أ )MgO < NaF ب) MgO > NaF ج ) MgO = NaF  |
| 3 | نوع الرابطة في مركب HBr اذا علمت أن قيم الكهروسالبية لكل من Br = 2.96 وH = 2.20 :أ) تساهمية غير قطبية ب) تساهمية قطبية ج ) أيونية د) ليس مما ذكر |
| 4 |  عنصر النيتروجين 7N يقع في الدورة :أ) الاولى ب) الثانية ج ) الثالثة د ) الرابعة |
| 5 | العنصر الاعلى طاقة تأين من بين العناصر 3Li , 8O , 11Na:أ) O ب) Na ج) Li  |
| 6 | يشترط وجود ذرة ذات سالبية كهربية مرتفعة مثل الفلور أو الأكسجين أو النيتروجين في الروابط :أ) الفلزية ب) الأيونية ج) التساهمية د) الهيدروجينية  |
| 7 | مجالاتها الأخيرة ممتلئة بالإلكترونات :أ) الغازات النبيلة ب) الفلزات القلوية ج) الهالوجينات د) اشباة الفلزات |
| 8 | عدد إلكترونات التكافؤ للمجموعة 5A :أ) 5 ب) 6 ج ) 8 د) 3  |
| 9 | الشكل الهندسي لجزيء AlCl3إذا علمت أن 13Al و 17Cl:أ) خطي ب) مثلث مستو ج) رباعي الأوجة منتظم د) مثلثي هرمي |
| 10 |  العنصر الوحيد اللافلزي الذي يوجد في الحالة السائلة هو:أ ) البروم ب) الفلور ج ) النيتروجين د) النيون |

1

|  |
| --- |
| **الســــؤال الثانــي :** |
| **أ** | **اكتب المصطلــح العلمي المناسب للعبارات التاليـــة :**

|  |  |
| --- | --- |
| العبارة | المصطلح العلمي |
| الرابطة الناتجة من تشارك الذرات بالإلكترونات بحيث تساهم كل ذرة بنصف الإلكترونات  |  |
| عدد الموجات التي تمر خلال نقطة معينة في الثانية |  |
| الطاقة اللازمة لنزع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية |  |

 |
| **ب**  | **اقـرن العمــود ( 1 ) بما ينـاسبه في العمــود ( 2 ) :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| العمود (1)  |  |  العمود (2)  |
| 1- الفولاذ  |  | [ ] الفلور  |
| 2- العدد الكمي االرئيسي |  | [ ] كروي |
| 3- المجال s |  | [ ] طاقة المدارات  |
| 4- الهالوجينات  |  | [ ] المغاسل والادوات |

 |
| **الســـؤال الثالــث :** |
| أب | **اكتب الاســـم للمركبـــات التاليـــة :**

|  |  |
| --- | --- |
| المركب | الاسم  |
| Ca3(PO4)2   |  |
|  HClBr |  |
| HNO2 |  |

**علل :**1 – يزداد الحجم الذري بأزدياد العدد الذري في المجموعة الواحدة:2 – محاليل المركبات الأيونية موصلة للتيار الكهربي : |
| **ج** | كيف تتكون الرابطة الأيونية في مركب فلوريد الصوديوم NaF (11Na , 9F ) ؟ |

 2 انتهت الاسئلة