|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **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 :** | |
| أ  ب | **اكتب الاســـم للمركبـــات التاليـــة :**   |  |  | | --- | --- | | المركب | الاسم | | Ca3(PO4)2 |  | | HCl  Br |  | | 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