**بسم الله الرحمن الرحيم**

 **ادارة أسئلة الامتحان النهائي للسنة الدراسية المادة : الكيمياء**

**متوسطة عبد الله بن الزبير 2012 - 2013 الصف : الثاني المتوسط**

 **للبنين الدورالاول الزمن : ساعة ونصف**

**ملاحظة : الأجابة عن خمسة أسئلة فقط (لكل سؤال 20درجة) :**

**س1 / أ- أختر الأجابة الصحيحة لما يناسب كل عبارة مما يأتي : (10درجة)**

1. **يتكون الايون السالب عندما ......... الذرة الكترون واحد او اكثر ( تفقد – تكتسب – تشارك ) .**
2. **الاكاسيد التي ليس لها خواص الاكاسيد الحامضية ولا القاعدية (الامفوتيرية – المتعادلة – البيروكسيدات) .**
3. **Zn + H2SO4 → ZnSO4 + H2 هو تفاعل ( استبدال ثنائي – تفكك – استبدال احادي ) .**
4. **العدد الذري للهيدروجين (1) لذا يكون تكافؤه في مركباته ( احادي – ثنائي – رباعي ) .**
5. **يوجد الكاربون في الطبيعة بصورة ( كاربون حر – كاربون متحد – كاربون حر ومتحد ) .**

 **ب- هات اسماء (خمسا) من المركبات الكيميائية الاتية : (10درجة)**

 **H2CO3 - NaHSO4 - Al(OH)3 - HCl - KI - HNO2**

**..........................................................................................................................................**

**س2 / أ- أملأ الفراغات التالية بما يناسبها : (10درجة)**

1. **حامض الخليك CH3COOH , حامض ............. البروتون .**
2. **يستخدم الماس النقي في صناعة المجوهرات بسبب.............. .**
3. **تتكتل جزيئات الماء مع بعضها بسبب وجود ............. .**
4. **يعرف المول بانه ............... .**
5. **تدعى عملية تحول الزيوت النباتية ذات الرائحة غير المقبولة الى دهون ذات رائحة مقبولة ............. .**

**ب- ارسم التاصر الكيميائي في جزيئة F2 ( العدد الذري = 9 , عدد الكتلة = 19 ) .**

**..........................................................................................................................................**

**س3 / أ- اذكر مضار الماء العسر . (10درجة)**

 **ب- علل ( اثنين ) مما ياتي : (10درجة)**

1. **يستخدم الكرافيت في صنع اقطاب الخلايا الكهربائية المستعملة في عمليات التحليل الكهربائي ؟**
2. **تستخدم الدلائل في التعرف على طبيعة المحاليل ؟**
3. **تضاف كمية قليلة من حامض الكبريتيك الى الماء عند تحليله كهربائيا ؟**

**..........................................................................................................................................**

**س4 / أ- اشرح تجربة توضح فيها تحضير غاز الاوكسجين مختبريا من التجزؤ الحراري لكلورات البوتاسيوم مع رسم**

 **الجهاز وكتابة المعادلة الكيميائية الموزونة . (10درجة)**

 **ب- عرف ( اثنين ) مما ياتي : 1- المعادلة الكيميائية . 2- تفاعلات الاحتراق . 3- مقياس PH . (10درجة)**

**..........................................................................................................................................**

**س5 / أ- ماهي خواص غاز الهيدروجين ؟ عدد خمسا فقط . (10درجة)**

 **ب- عبر عن ( اثنين ) من التفاعلات الاتية بمعادلات كيميائية موزونة : (10درجة)**

 **→ كاربونات الصوديوم + كبريتات المغنيسيوم 1-**

 **→ ماء + اوكسيد الكالسيوم 2-**

 **→ غاز الكلور + فضة 3-**

**..........................................................................................................................................**

**س6/ أ- ماهي استعمالات غاز الاوزون ؟ عددها . (10درجة)**

 **ب- اذكر فرقين بين : ( اجب عن واحد فقط ) (10درجة)**

 **1. الذرة والايون . 2. غاز احادي اوكسيد الكاربون وغاز ثنائي اوكسيد الكاربون .**