

الجمهورية العربية الليبية الشعبية الاشتراكية

معهد النفط للتأهيل والتدريب

لجنة الامتحانات

امتحان الدور الأول للعام الدراسي 2001 – 2002 ف

السنة / الأولى المادة / كيمياء الزمن / 1 1/2 + ربع ساعة قراءة الاسئلة

السؤال الاول :-

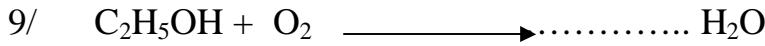
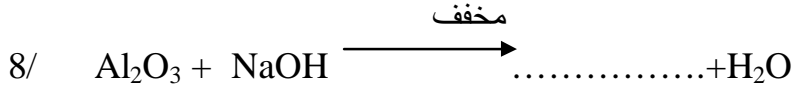
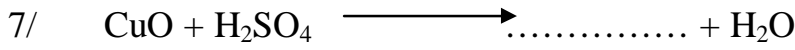
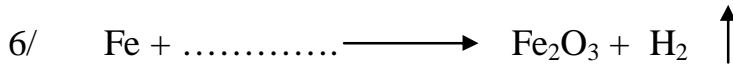
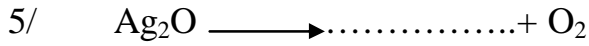
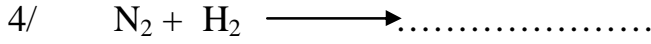
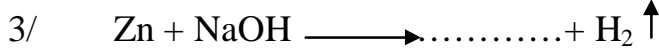
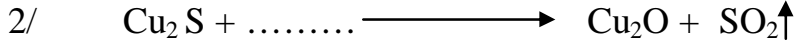
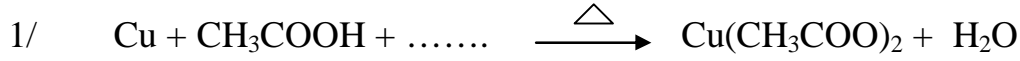
س1 / أ / املاً الفراغات الاتية :-

- 1- هو ذرة فقدت أو اكتسبت الكترون أو اكثر .
 - 2- العنصر الذي رقمه الذري 16 يوجد في المجموعة والدورة
 - 3- الكثافة النسبية لبخار الماء الذي وزنه الجزيئي 18 هي
 - 4- عندما ينتقل الالكترون من مستوى خارجي الى مستوى داخلي فإن الذرة طاقة
 - 5- الاشعة التي تتكون من موجات كهرومغناطيسية هي أشعة
 - 6- العدد الذري لاي عنصر هو داخل النواة ؟
 - 7- ذرة الصوديوم نشاطاً من ذرة الماغنسيوم .
 - 8- عندما ينتقل الالكترون من ذرة الى اخرى فإن الرابطة المتكونة بينهما هي الرابطة
 - 9- رقم التأكسد للعنصر هو عدد
- ب / عند تعيين الوزن الذري للخارصين وجد أن حرارته النوعية هي (0.093) سعراً ووزنه المكافئ 32.7 أوجد الوزن الذري الحقيقي للخارصين ؟

س2 / أ / علل لما يأتي :-

- 1- يعتبر الماء العسر ضاراً للاستخدامات الصناعية .
 - 2- يستطيع الحديد طرد النحاس من محلول كبريتات النحاس .
 - 3- يعتبر الكلور عامل مؤكسد قوي .
 - 4- النيتروجين غاز خامل كيميائياً .
 - 5- لا يوجد الالومنيوم منفرداً في الطبيعة .
 - 6- ينقل حامض النتريك المركز في اوعية مصنوعة من الالومنيوم .
- ب / عينة من غاز النيتروجين تزن 84 جم عند 10م° . احسب حجم هذه العينة علماً بأن الوزن الذري للنيتروجين يساوي (14) وضغط الغاز يساوي 0.8 جو .

س3 / أكمل المعادلات التالية مع الموازنة .



س4 / أ / ما حجم غاز ثاني أكسيد الكربون الناتج من تفاعل 5.3 جرام من كربونات الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف عند درجة حرارة 150 درجة مئوية وتحت ضغط قدره 770 مم/ز



ب/ اكتب الاسم العلمي والصيغة الكيميائية الصحيحة لكل مما يأتي

1. مركب يستخدم في إطفاء حرائق النفط .
2. مادة تستخدم كوقود عند خلطها بغاز CO في الماء .
3. مادة تستعمل كمخدر طبي عند خلطها مع أكسيد النتروز .
4. مادة تسبب العسر المؤقت للماء .
5. مادة اذا خلطت مع أكسيد النحاس الأسود يترسب النحاس الأحمر ويتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون .

مع تمنياتي للجميع بالنجاح والتوفيق