



اللجنة الدائمة للامتحانات العامة  
الدراسة : المتوسطة  
المادة : الكيمياء

جمهورية العراق - وزارة التعليم  
الدور الأول ١٤٤٠ هـ - ٢٠١٩ م  
الوقت : ثلاث ساعات

ملاحظة : أجب عن خمسة أسئلة فقط مع كتابة المعادلات الكيميائية المتوازنة أينما وجدت ولكل سؤال ٢٠ درجة .

( ٨ درجات )

س١ : أ) املا الفراغات بما يناسبها لأربعة مما يأتي :

- ١) الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون من ذرة معينة تسمى .....
- ٢) عناصر الزمرة ..... تتميز بصفات لا فلزية عالية .
- ٣) غاز ..... يستعمل كجو خامل في خزانات المواد القابلة للإنفجار .
- ٤) يمكن تحويل المحلول المركز إلى مخفف بإضافة .....
- ٥) تأثير أوكسجين الهواء الجوي في الألمنيوم لا يؤدي إلى تأكله كما في حالة الحديد وذلك بسبب .....

ب) أجب عما يأتي :

- ١) أعط مثالا لكل مما يأتي : مركب عضوي حلقي ثلاثي الشكل ، مركب عضوي سلسلة متفرعة. ( ٦ درجات )
- ٢) عّد استعمالات ماء الزجاج . ( ٦ درجات )

س٢ : أ) وضح بالمعادلات فقط تحضير حامض الكبريتيك صناعيا بطريقة التلامس .

- ب) عنصر عدده الذري ( 16 ) : ١) اكتب الترتيب الإلكتروني له .
- ٢) ما عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالإلكترونات ؟
- ٣) ما عدد الإلكترونات غير المزدوجة فيه ؟
- ٤) رمز لويس للذرة .
- ٥) ترتيب مستويات الطاقة الرئيسية حسب تدرجها من الأقل إلى الأعلى طاقة .

( ٩ درجات )

س٣ : أ) عرّف ثلاثا فقط : الكلوريدات ، سبيكة الديورالومين ، الفينول ، الشب .

( ٥ درجات )

( ٦ درجات )

( ١٠ درجات )

ب) أجب عما يأتي :

- ١) اشرح استخراج كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) من مياه البحر .
- ٢) ما فوائد السماد الفوسفاتي على السنبليات ؟

س٤ : أ) علل اثنين مما يأتي :

- ١) يذوب السكر في السائل الساخن أسرع منه في السائل البارد .
- ٢) تعكر ماء الكلس عند إمرار غاز  $CO_2$  عليه .
- ٣) استنشاق غاز الكلور بكميات كبيرة يؤدي إلى الوفاة .

ب) احسب كتلة  $KCl$  بالغرامات الموجودة في (0.337L) في محلول نسبة  $KCl$  الكتلية فيه تساوي 5.8% ،

( ١٠ درجات )

( افترض كثافة المحلول تساوي  $1.05 g/ml$  ) .

( ١٠ درجات )

س٥ :- أ) عبّر عن التفاعلات الأتية بمعادلات كيميائية متوازنة ( لاثنين فقط ) :

- ١)  $\Delta$  كربون + سليكا  $\rightarrow$
- ٢)  $\rightarrow$  غاز كلوريد الهيدروجين + غاز الأمونيا
- ٣)  $\rightarrow$  كلوريد الألمنيوم + الصوديوم

( ٤ درجات )

( ٦ درجات )

ب) أجب عما يأتي :

- ١) ما خواص حامض الخليك ؟
- ٢) كيف يتم الكشف عن أيون الألمنيوم في مركباته ؟

س٦ : أ) ضع كلمة ( صح ) أمام العبارة الصحيحة وكلمة ( خطأ ) أمام العبارة غير الصحيحة مع تصحيح الخطأ

( ١٠ درجات )

إن وجد : ( لاثنين فقط مما يأتي )

- ١) من أمثلة الكبريت غير البلوري الكبريت المطاطي .
- ٢) يزداد نصف قطر العناصر ضمن الدورة الواحدة كلما زاد عددها الذري .
- ٣) الفسفور الأحمر إحدى صورتي الفسفور ، تكفي حرارة يدك لاتقادها لذلك يلزم عدم مسكها باليد عند استعمالها لأداء التجارب .

( ٥ درجات )

( ٥ درجات )

ب) أجب عما يأتي :

- ١) ارسم فقط مع التأشير على الأجزاء جهاز تحضير غاز النتروجين مختبريا .
- ٢) ما السليكونات ؟ وما أهم أنواعها ؟