اختبار الأبواب الأول والثاني والثالث (١-٣)١

٢٠

اسم الطالب /

استعن بالله ثم اجب عن الأسئلة التالية :

السؤال الأول : **[(أ) ٤ درجات ، (ب) درجتان ، (جـ) ٤ درجات]**

(أ) اختر الاجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاه :

١- عدد المستويات الفرعية للثلاثة مستويات الأولى .....

أ - (٣) ب - (٩) جـ - (٦) د - (١٨)

٢- تختلف مجموعة الأمونيوم عن مجموعات النترات في .....

أ - عدد الذرات ب - نوع الذرات جـ - عدد التأكسد د - جميع ما سبق

٣- الرابطة في جزئ كلوريد الهيدروجين .....

أ - تساهمية ب - أيونية جـ - تناسقية د - فلزية

٤- عدد تأكسد الأنتيمون في ($Na_2H_2Sb_2O_7$) يساوي .....

أ - (+١) ب - (+٢) جـ - (+٥) د - (+٧)

(ب) رتب العناصر التالية تصاعدياً حسب نصف القطر :

($_{12}Mg$ - $_{13}Al$ - $_{20}Ca$)

(جـ) علل لما يأتي :

١- لا يجفف ثاني أكسيد الكربون بالصودا الكاوية

٢- انجذاب أشعة المهبط نحو المصعد (الأنود)

٣- درجة انصهار كلوريد الصوديوم أعلى من درجة انصهار كلوريد الماغنسيوم رغم أن كلاهما أيوني.

٤- يشذ البيريليوم ($_4Be$) والنيتروجين ($_7N$) عن التدرج في الميل الإلكتروني في الدورة الثانية

السؤال الثاني : **[(أ) ٤ درجات ، (ب) درجتان ، (جـ) درجتان ، (د) درجتان]**

(أ) اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية :

١- رابطة تتسبب في زيادة درجة غليان الماء.

٢- رابطة تتم بين عنصر جهد تأينه صغير وأخر ميله الإلكتروني كبير.

٣- عملية اكتساب الذرة الإلكترونات يصاحبها نقص في الشحنة الموجبة

٤- كل جسيم متحرك تصاحبه حركة موجية تسمى بالموجات المادية.

(ب) بين ما حدث من أكسدة واختزال لكل من الحديد والكربون في التفاعل التالي :

$$Fe_2O_3 + 3CO \xrightarrow{\Delta} 2Fe + 3CO_2$$

(جـ) وضح عدد ونوع الروابط الكيميائية الموجودة في هيدروكسيد الأمونيوم (NH_4OH)

(د) قارن بين كل من : الفلزات واللافلزات في نقطتين من اختيارك

محمد غزال MOHAMED GHAZAL