

امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة المصرية بجمهورية السودان لعام ٢٠١٠  
الدور الأول

الكيمياء ( للمرحلتين الأولى والثانية )

الزمن : ثلاث ساعات

( الأسئلة في أربع صفحات )

أجب عن خمسة أسئلة فقط مما يأتي : [ المعادلات الكيميائية تكتب رمزية متزنة ]  
السؤال الأول :

أولا : اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي :-

١- أحد المركبات الآتية يستخدم في التنبؤات الجوية .....

- ( أ ) كلوريد الكوبلت المتهدرت  
( ب ) كلوريد الحديد III  
( ج ) كلوريد الكوبلت اللاماني  
( د ) كلوريد الألومنيوم

٢- يتشبع المستوى الرئيسي ( L ) بعدد ..... الكترون .

- ( أ ) ٣٢ ( ب ) ٨ ( ج ) ٢ ( د ) ١٨

٣- عدد مولات ٢ جم هيدروكسيد صوديوم يكون ..... مول .

[ H = 1 , O = 16 , Na = 23 ]

- ( أ ) ٠,٠١ ( ب ) ٠,٠٢ ( ج ) ٠,٠٤ ( د ) ٠,٠٥

٤- محلول ٠,٠٠١ مولر من حمض الهيدروكلوريك تكون قيمة PH له تساوى .....

- ( أ ) ٣ ( ب ) ١ ( ج ) صفر ( د ) ١١

٥- عدد تأكسد النيتروجين في المركب  $H_2NNH_2$  يكون .....

- ( أ ) ٣- ( ب ) ٢+ ( ج ) ١- ( د ) ٢-

٦- يتفاعل غاز النشادر مع بنزوات الإيثيل وينتج .....

- ( أ ) بنزين ( ب ) بنزاميد ( ج ) كلوروبنزين ( د ) حمض بنزويك

ثانيا : وضح بالمعادلات الكيميائية المتزنة كيف تحصل على كل من ؟

١- الميثان من أسيتات الصوديوم .

٢- النشادر من كلوريد الأمونيوم .

٣- الأسيتون من ٢ بروبانول .

٤- الأسبرين من حمض السلسليك .

( بقية الأسئلة في الصفحة الثانية )