

الدرجة المستحقة _____	مدارس الخندق الأهلية الحاصلة على شهادة الجودة العالمية ISO 9001:2008 اختبار الفترة الأولى (B) مادة الكيمياء ٤	 <p>مدارس الخندق الأهلية المدينة المنورة ابتدائي-متوسط-ثانوي بنين - بنات تحت إشراف وزارة التعليم الحائزة على جائزة (درع) وزارة التربية والتعليم للأداء التربوي المتميز لثلاثة أعوام متتالية</p>
التاريخ: ١٤٤٠/٦/٢ هـ	الفصل : ٣ ث /	اسم الطالب :

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي ثم ظلل الإجابة الصحيحة في ورقة الإجابة:

- ١- عند ثبوت الضغط ثم مضاعفة درجة الحرارة على غاز معين فإن حجم الغاز :
أ- يتضاعف ب- لا يتغير ج- يقل للربع د- يقل للنصف
- ٢- عند تخفيف محلول و تطبيق القانون $M_1V_1 = M_2V_2$ يكون :
أ- M_1 أقل من M_2 ب- V_1 أقل من V_2 ج- V_1 تساوي V_2 د- V_1 أكبر V_2
- ٣- يعد مخلوط الرمل مع الماء من
أ- المخاليط المعلقة ب- المخاليط الغروية ج- المخاليط المتجانسة د- المحاليل
- ٤- ينص قانون.....على أن حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة الحرارة .
أ- جاي لوساك ب- شارل ج- أفوجادرو د- بويل
- ٥- إذا كان ضغط عينة من غاز الهيليوم في إناء حجمه لتر واحد هو 0.980 atm فما مقدار ضغط هذه العينة إذا نقلت إلى وعاء حجمه 2 L ؟
أ- 0.980 atm ب- 0.490 atm ج- 1.960 atm د- 2 atm
- ٦- أي الغازات التالية أقرب لسلوك الغاز المثالي؟
أ- NH_3 ب- He ج- H_2O د- HCl
- ٧- عدد مولات المذاب في كجم من المذيب يعرف ب.....
أ- النسبة المئوية بالكتلة ب- المولارية ج- الكسر المولي د- المولالية
- ٨- كتلة بخار الماء في 22.4 L لتر عند الظروف المعيارية هي (الكتلة المولية للماء 18 g/mol)
أ- 9 g ب- 18 g ج- 1.8 g د- 0.9 g
- ٩- مخلوط يحتوي على جسيمات لا يمكن أن تترسب بالترويق أو الترشيح
أ- المحلول ب- المتجانس ج- الغروي د- المعلق
- ١٠- يمكن حساب الكتلة المولية للغاز من العلاقة.....
أ- $D = nRT$ ب- $D = MP / RT$ ج- $M = mRT / PV$ د- $M = PRT$

تابع الأسئلة

١١- يعتبر الحليب من المخاليط.....
أ- المتجانسة ب- المعلقة ج- الغروية د- النقية

١٢- من أمثلة محاليل الغازات في سائل.....
أ- السبائك ب- الهواء الجوي ج- المياه الغازية د- ماء البحر

١٣- الحركة العشوائية لجسيمات المذاب في المخاليط الغروية السائلة تعرف.....
أ- الحركة البروانية ب- المخاليط الغروية ج- طاقة الحركة د- ظاهرة تندال

١٤- مولالية محلول يحتوي على 0.25 mol من هيدروكسيد الصوديوم NaOH ذائبة في 0.25 kg ماء.....

أ- 10 m ب- 0.625 m ج- 1 M د- 1 m
١٥- ينص قانون..... على أن ضغط كمية معينة من الغاز يتناسب طردياً مع درجة حرارته بالكلفن عند ثبوت الحجم.

أ- جاي لوساك ب- شارل ج- بويل د- هنري
١٦- عند ذوبان 0.5 mol من KCl في كمية ماء يتكون محلول تركيزه 0.5 M فيكون حجم المحلول.....

أ- 0.5 L ب- 2 L ج- 0.25 L د- 1 L

السؤال الثاني : ظلل (أ) للعبارة الصحيحة و(ب) للعبارة الخاطئة في ورقة الإجابة:

١- عند ثبوت الحجم يتناسب ضغط الغاز عكسياً مع درجة الحرارة المطلقة.
()

٢- النسبة المئوية بالكتلة هي نسبة كتلة المذاب إلى كتلة المذيب معبرا عنها بنسبة مئوية .
()

٣- يعد المايونيز من المخاليط المعلقة
()

٤- حجم المول من أي مادة غازية يشغل حجماً في S.T.P قدره 22.4 L
()

٥- تظهر المحاليل تأثير تندال .
()

٦- يقصد بالشروط المعيارية (القياسية) (STP) درجة الحرارة صفر مئوي وضغط جوي واحد
()

٧- عند تخفيف المحاليل لا يتغير عدد مولات المذاب ويقل تركيز المحلول.
()

٨- النسبة بين عدد مولات المذاب أو المذيب إلى المولات الكلية تعرف بالنسبة المئوية بالحجم
()

تابع الأسئلة

السؤال الثالث

أ- احسب عدد مولات غاز الأمونيا في وعاء حجمه 3 L عند 1.5 atm , 300 K .

ب- احسب النسبة المئوية بالحجم لمحلول يحضر بإضافة 75 ml من حمض إيثانويك إلى 725ml ماء.

ج- علل لما يأتي:

١- يعد الهواء من المخاليط المتجانسة.

٢- ينصح بعدم نقل إسطوانات الغاز وقت الزوال.

مع أطيب التمنيات بالتوفيق