المحاليل والمخاليط



كيف نجعل ثاني اكسيد الكربون يذوب ؟							
أ	تحريك مستمر	ب	خفض الضغط	ج	رفع درجة الحرارة	د	خفض درجة الحرارة
الاجابة : د , خفض درجة الحرارة تتأثر الذوبانية ب ١- زيادة الضغط 2- خفض درجة الحرارة							

ذائبة الغاز تزداد ب ؟							
أ	انخفاض الضغط	ب	زيادة الضغط	ج	الملوحة	د	الانتشار
الاجابة : أ , انخفاض الضغط							

ارتفاع درجة الغليان سببه ؟							
أ	انخفاض درجة التجمد في جزئيات المذيب	ب	انخفاض درجة التجمد في جزئيات المذاب	ج	ارتفاع درجة التجمد في جزئيات المذيب	د	ارتفاع درجة التجمد في جزئيات المذاب
الاجابة : ب , انخفاض درجة التجمد في جزئيات المذاب							

ليس من الخواص التابعة الجامعة للمحاليل :							
أ	ارتفاع درجة الغليان	ب	الضغط الاسموزي	ج	الضغط الجوي	د	انخفاض درجة التجمد
الاجابة : ج , الضغط الجوي							

عدد المولات المذابة في 1kg من المذيب :							
أ	المولارية	ب	المولالية	ج	الكسر المولي	د	الكتلة المولية
الاجابة : ب , المولالية							

أي من الاتي من خصائص المخاليط المتجانسة :							
أ	تنفصل مع مرور الوقت	ب	الحركة البراونية	ج	ظاهرة تندال	د	لا يمكن التمييز بين مكوناتها
الاجابة : د , لا يمكن التمييز بين مكوناتها المخلوط المتجانس : مادتان او اكثر مزجت بانتظام دون وجود ترابط بينها							

أي من الطرق التالية ليست من طرق زيادة الذوبان ؟							
أ	زيادة مساحة السطح	ب	عدم ملامسة المذاب للمذيب	ج	تحريك المحلول	د	رفع درجة حرارة المذيب
الاجابة : ب , عدم ملامسة المذاب للمذيب							

يمكن فصل مخلوط الرمل والملح باستخدام							
أ	التبلور	ب	الترشيح	ج	التقطير	د	التبخر
الاجابة : ب , الترشيح							

المولارية هي							
أ	عدد المولات / حجم المحلول	ب	عدد المولات * حجم المحلول	ج	الكتلة * عدد المولات	د	الكتلة / عدد المولات
الاجابة : أ , عدد المولات / حجم المحلول تذكر ان : المولارية : عدد مولات المذاب / حجم المحلول باللتر المولالية : عدد مولات المذاب / كتلة المذيب kg							

الهواء يتكون من مذاب ومذيب من النوع :							
أ	غاز – سائل	ب	صاب - غاز	ج	غاز – غاز	د	سائل - صلب
الاجابة : ج , غاز – غاز							

الخاصية الاسموزية هي							
أ	انتشار المذيب خلال غشاء شبه المنفذ	ب	انتشار المذاب خلال غشاء شبه المنفذ	ج	انتشار المذيب خلال غشاء شبه السائل	د	الكتلة
الاجابة : أ , انتشار المذيب خلال غشاء شبه المنفذ							

تتفكك المركبات بالمحاليل المائية يكون من							
أ	أيونية الى ذرات	ب	تساهمية الى ذرات	ج	فلزية الى ذرات	د	هيدروجينية الى ذرات
الاجابة : د , هيدروجينية الى ذرات المركبات الايونية تتفكك بالماء مثل مركب الملح (NaCl) على عكس التساهمية التي لا تتفكك							