

مراجعة الباب الأول (المخاليط والمحاليل)

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1	المخلوط الذي تكون مكوناته موزعة بانتظام ولا يمكن تمييزها بالعين هو			
	غير متجانس	متجانس	غروي	معلق
2	في المحلول المائي للسكر، يعد الماء:			
	مذيب	مذاب	محلول	مادة نقية
3	القاعدة العامة للذوبان :			
	المختلغات تذوب في المتشابهات	المتشابهات تذوب في المتشابهات	القطبي يذوب في غير القطبي	كل مادة تذوب في الماء
4	ذوبان الغازات في السوائل:			
	يزداد بزيادة الحرارة	يقل بزيادة الحرارة	لا يتأثر بالحرارة	يزداد بزيادة حجم الوعاء
5	عند زيادة الضغط على الغاز فوق سطح السائل :			
	تقل ذوبانية الغاز	تزيد ذوبانية الغاز	لا تتأثر الذوبانية	يتبخر الغاز
6	التركيز الذي يُعبر عن عدد المولات في لتر من المحلول هو			
	المولارية	المولالية	النسبة المئوية الكتلية	ppm
7	انخفاض درجة التجمد وارتفاع درجة الغليان أمثلة على:			
	الخواص الكيميائية	الخواص الجامعة	الخواص الفيزيائية للمذيب النقي	طرق الفصل

8	تسمى عملية إحاطة جزيئات الماء بجزيئات المذاب لتكوين المحلول:			
	التركيز	التخفيف	الذوبان	حرارة الذوبان
9	ينتج من انخفاض الضغط البخاري للسائل عندما تذوب فيه مادة صلبة غير متطايرة :			
	ارتفاع درجة غليانه	ثبات درجة غليانه	الارتفاع درجة التجمد	ثبات درجة التجمد
10	ذائبية الغاز في سائل تتناسب طردياً مع ضغط الغاز فوق السائل عند ثبوت درجة الحرارة :			
	قانون هنري	قانون شارل	قانون بويل	قانون جاي لوساك

السؤال الثاني أ : صلي العمود الأول بما يناسبه من العمود الثاني :

العمود الأول	العمود الثاني
1 المذيب	يذوب فيه المذاب
2 المذاب	المادة التي تذوب
3 القاعدة العامة للذوبان	المتشابهات تذوب في المتشابهات

ب : ضع علامة صح أو خطأ:

1- درجة تجمد المحلول تكون دائماً أعلى من درجة تجمد المذيب ()

2- المولالية تُحسب بعدد مولات المذاب في كتلة المذيب بالكيلوغرام ()

3- الكحول تذوب في الماء لأن كليهما قطبي ()

4- المحاليل الصلبة مثل السبائك تعتبر محاليل متجانسة ()

السؤال الرابع : حلي المسائل التالية:

1- ما المولارية لمحلول يحتوي على 4 مول من NaOH مذاب في 2 لتر ماء؟

2- احسب النسبة المئوية الكتلية لمحلول مكوّن من 10 g NaCl مذابة في 90 g ماء.