

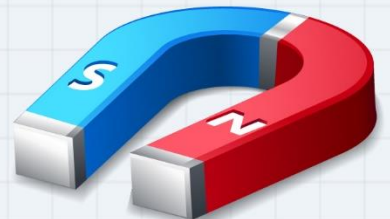


الصف السابع

علوم

امتحان الوحدة الرابعة

المحاليل



السؤال الأول: اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

- 1- هو المادة التي تتفكك جسيماتها وتنتشر بين جزيئات المذيب :
أ- المذاب ب- المذيب ج- المحلول د- الذوبان
- 2- أذيب 15g من مسحوق كلوريد الصوديوم في محلول حجمه 15 ml فأن تركيز المحلول يعادل :
أ- 1 g / ml ب- 0.1 g / ml ج- 0.01 g / ml د- 0.1 g / ml
- 3- من خصائص الماء الغير نقي:
أ- من عدة جزيئات ب- مفيد للإنسان ج- موصل للتيار الكهربائي د- جميع ما ذكر
- 4- علاقة درجة الحرارة مع ذائبية الغازات:
أ- طردية ب- ثابتة ج- عكسية د- لا توجد علاقة

السؤال الثاني: فسر كل مما يلي .

أ- تتحرك الغازات حركة عشوائية وسريعة في الاتجاهات جميعها ؟

ب- خروج الغازات من علبة المشروبات الغازية بعد فتحها ؟

ج- تزداد الذائبية للمواد الصلبة عند ارتفاع درجة الحرارة ؟

د- تكاشف بخار الماء في جهاز التقطير ؟



السؤال الثالث: اجب عما يلي .

أ- قارن بين حالات المادة الثلاث من حيث الشكل والحجم والمسافة بين الجزيئات وقوى الترابط بين الجزيئات .

وجه المقارنة	الشكل والحجم	المسافة بين الجزيئات	قوى الترابط
الحالة السائلة			
الحالة الصلبة			
الحالة الغازية			

ب- قارن بين التقطير والتبخير من حيث الطاقة المستخدمة والمواد الناتجة .

وجه المقارنة	الطاقة المستخدمة	المواد الناتجة
التقطير		
التبخير		

انتهت الاسئلة

الأجابات

السؤال الأول: اختر رمز الاجابة الصحيحة فيما يأتي:

- 1- هو المادة التي تتفكك جسيماتها وتنشتر بين جزيئات المذيب :
أ- المذاب ب- المذيب ج- المحلول د- الذوبان
- 2- أذيب 15g من مسحوق كلوريد الصوديوم في محلول حجمه 15 ml فأن تركيز المحلول يعادل :
أ- 1 g / ml ب- 0.1 g / ml ج- 0.01 g / ml د- 0.1 g / ml
- 3- من خصائص الماء الغير نقي:
أ- من عدة جزيئات ب- مفيد للإنسان ج- موصل للتيار الكهربائي د- جميع ما ذكر
- 4- علاقة درجة الحرارة مع ذائبية الغازات:
أ- طردية ب- ثابتة ج- عكسية د- لا توجد علاقة

السؤال الثاني: فسر كل مما يلي .

- أ- تتحرك الغازات حركة عشوائية وسريعة في الاتجاهات جميعها ؟
بسبب ان قوى الترابط والتجاذب بين جزيئات المادة الازية اضعف من تلك المتواجدة بين المواد الصلبة والسائلة
- ب- خروج الغازات من علبة المشروبات الغازية بعد فتحها ؟
بسبب ان الضغط هو احد العوامل التي تعتمد عليها ذائبية الغازات داخل السائل وعند فتح العلبة سوف يقلل من الضغط الواقع على السائل فيقلل الذائبية فتخرج الغازات

ج- تزداد الذائبية للمواد الصلبة عند ارتفاع درجة الحرارة ؟
بسبب ان المسافة بين جزيئات المادة السائلة وبالتالي تزداد حركتها و عدد تصادماتها مع
جسيمات المذاب فتزداد سرعة التفكك وتوزيعها بانتظام فتزداد كمية المادة المذابة

د- تكاشف بخار الماء في جهاز التقطير ؟
بسبب ان سطحه بارد وهو احد شروط التكاثف

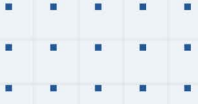
السؤال الثالث: اجب عما يلي .

أ- قارن بين حالات المادة الثلاث من حيث الشكل والحجم والمسافة بين الجزيئات وقوى
الترابط بين الجزيئات .

وجه المقارنة	الشكل والحجم	المسافة بين الجزيئات	قوى الترابط
الحالة السائلة	حجم محدد وشكل غير ثابت	متوسطة	متوسطة
الحالة الصلبة	حجم وشكل ثابتين	متقاربة جدا	قوية جدا
الحالة الغازية	لا حجم ولا شكل ثابتين	كبيرة جدا	ضعيفة

ب- قارن بين التقطير والتبخير من حيث الطاقة المستخدمة والمواد الناتجة .

وجه المقارنة	الطاقة المستخدمة	المواد الناتجة
التقطير	التسخين من مصدر غازي	املاح وماء مقطر
التبخير	اشعة الشمس	املاح مترسبة



فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

