

## إجابات أسئلة مراجعة الدرس

### السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح المقصود بكلّ من الآتي:

المخلوط المتجانس، المخلوط غير المتجانس، الذائبة.

المخلوط المتجانس: يتكون من مادتين أو أكثر لا يحدث بينهما تفاعل كيميائي، حيث تنتشر جسيمات المذاب بشكل منتظم ومتماثل في جميع أنحاء المذيب.

المخلوط غير المتجانس: يتكون من مادتين أو أكثر من المواد النقية، لا تمتزج مكوناتها امتزاجاً تاماً حيث تحتفظ كل منها بخصائصها الكيميائية وتبقى في المخلوط متميزة عن غيرها من المكونات.

الذائبة: أكبر كتلة من المذاب التي يمكن أن تذوب في 100g من المذيب (الماء) في درجة حرارة معينة. أو كمية المذاب اللازمة لعمل محلول مشبع عند درجة حرارة معينة.

### السؤال الثاني:

أقارن بين جسيمات المخلوط المعلق والمخلوط الغروي والمحلول، من حيث:

حجمها، وفصلها بالترشيح، وتشثيتها للضوء.

المعلق	الغروي	المحلول	
يزيد على 1000nm	1nm - 1000nm	0.1nm - 1nm	حجم الجسيمات
يترشح	لا يترشح	لا يترشح	الفصل بالترشيح
غالباً يشثت الضوء	يشثت الضوء	لا يشثت الضوء	تشثيت الضوء

### السؤال الثالث:

أصنف المحاليل الآتية تبعاً لحالة المذيب الفيزيائية إلى محاليل صلبة، وسائلة، وغازية:

العملة الفلزية، ثاني أكسيد الكربون في الهواء، كبريتات النحاس في الماء، محلول الإيثانول.

- العملة الفلزية: **صلب في صلب.**
- ثاني أكسيد الكربون في الهواء: **غاز في غاز.**
- كبريتات النحاس في الماء: **صلب في سائل.**
- محلول الإيثانول: **سائل في سائل.**

### السؤال الرابع:

أفسر أيّ الغازين؛  $O_2$  أم  $NH_3$  أعلى ذائبية في الماء عند الظروف نفسها.  
 **$NH_3$  غاز أعلى ذائبية؛ لأنه يتفاعل مع الماء بسبب خواصه القطبية.**

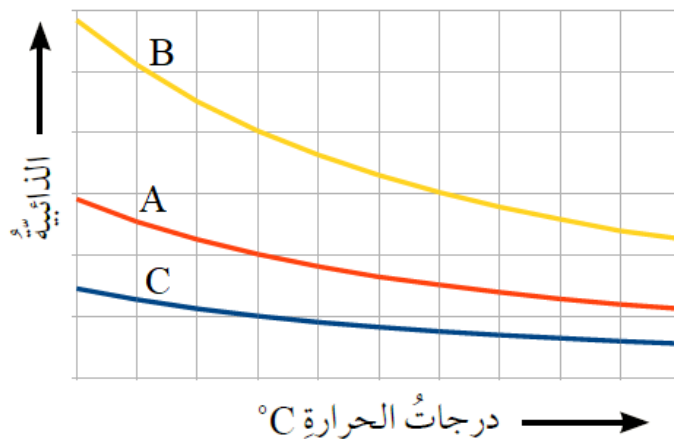
### السؤال الخامس:

يبين الجدول الآتي ثلاثة غازات وكتلتها المولية عند الظروف نفسها من الضغط ودرجة الحرارة.

أ- أعدد الغاز الذي له أعلى ذائبية في الماء.

**B**

ب- أرسم ثلاثة منحنيات تمثل ذائبية الغازات الثلاثة عند درجات حرارة مختلفة.



### السؤال السادس:

أكمل المخطط المفاهيمي الآتي:

