السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

١- مخلوط متجانس يتكوّن من مذاب ومُذيب، يسمّى:
أ- الذوبان ب- الذائبيّة ج- المحلول د- التركيز

٢- المادة التي تتفكّك جسيماتها وتنتشر بين جزيئات الماء، هو:
أ- المذاب ب- المذيب ج- الذائبيّة د- المحلول

٣- الحالة التي يمكن أن يكون عليها المذاب، هي:
أ- الصلبة ب- السائلة ج- الغازية د- جميع ما ذكر

٤- أكبر كتلة من المذاب التي تذوب في ١٠٠ جرام من الماء عند درجة حرارة معيّنة، تسمّى:
أ- المحلول ب- الذائبيّة ج- التركيز د- المذيب

٥- تسمّى عملية تبخير الماء وتكثيف بُخاره لاستخلاص الأملاح من الحلول:
أ- التبخّر ب- تركيز المحلول ج- التقطير د- الذائبيّة

٦- المزيج الذي يُعد مخلوطًا متجانسًا، مما يأتي هو:
أ- الماء والرمل ب- الماء ونشارة الخشب ج- الماء والزيت د- الماء والملح

٧- تزداد ذائبيّة معظم المواد الصلبة في الماء بارتفاع درجة الحرارة.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة

٨- ذائبيّة السكر المطحون في ١٠٠ جرام من الماء عند درجة حرارة الغرفة أقل من ذائبيّة مكعب السكّر.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة

السؤال الثاني: أكمل الفراغ بالمصطلح المناسب في العبارات الآتية:

١- المادة التي تعمل على تفكيك المُذاب وغالبًا ما تكون كميّته أكبر من المحلول .....

٢- العلاقة بين كميّتي المُذاب والمُذيب في المحلول .....

٣- العوامل التي تتأثر بها ذائبيّة المواد الصلبة في الماء ..... و ..... و .....

٤- أكبر كمية من الغاز تذوب في لتر من الماء عند درجة حرارة معيّنة وضغط جوي محدّد .....

٥- في ذائبيّة الغازات كلما زاد الضغط .....

٦- المواد الناتجة من عملية التقطير .....، والمواد الناتجة من عملية التبخّر .....

السؤال الثالث: أذيب ٣٠ جرام من ملح الطعام في كمية كافية من الماء فتكوّن محلول تركيزه ٠.٣ جرام/ملليتر، أحسب حجم المحلول بوحدة الليتر؟

نلهمك لتبدع ...!

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

١- مخلوط متجانس يتكوّن من مذاب ومُذيب، يسمّى:
أ- الذوبان ب- الذائبيّة ج- **المحلول** د- التركيز

٢- المادة التي تتفكّك جسيماتها وتنتشر بين جزيئات الماء، هو:
أ- **المذاب** ب- المذيب ج- الذائبيّة د- المحلول

٣- الحالة التي يمكن أن يكون عليها المذاب، هي:
أ- الصلبة ب- السائلة ج- الغازية د- **جميع ما ذكر**

٤- أكبر كتلة من المذاب التي تذوب في ١٠٠ جرام من الماء عند درجة حرارة معيّنة، تسمّى:
أ- المحلول ب- **الذائبيّة** ج- التركيز د- المذيب

٥- تسمّى عملية تبخير الماء وتكثيف بُخاره لاستخلاص الأملاح من الحلول:
أ- التبخّر ب- تركيز المحلول ج- **التقطير** د- الذائبيّة

٦- المزيج الذي يُعد مخلوطًا متجانسًا، مما يأتي هو:
أ- الماء والرمل ب- الماء ونشارة الخشب ج- الماء والزيت د- **الماء والملح**

٧- تزداد ذائبيّة معظم المواد الصلبة في الماء بارتفاع درجة الحرارة.
أ- **العبارة صحيحة** ب- العبارة خاطئة

٨- ذائبيّة السكر المطحون في ١٠٠ جرام من الماء عند درجة حرارة الغرفة أقل من ذائبيّة مكعب السكّر.
أ- العبارة صحيحة ب- **العبارة خاطئة**

السؤال الثاني: أكمل الفراغ بالمصطلح المناسب في العبارات الآتية:

١- المادة التي تعمل على تفكيك المُذاب وغالبًا ما تكون كميّته أكبر من المحلول ..... **المُذيب**

٢- العلاقة بين كميّتي المُذاب والمُذيب في المحلول ..... **تركيز المحلول**

٣- العوامل التي تتأثر بها ذائبيّة المواد الصلبة في الماء ..... **درجة الحرارة** و ..... **طبيعة المادة** و ..... **حجم حبيبات المذاب**

٤- أكبر كمية من الغاز تذوب في لتر من الماء عند درجة حرارة معيّنة وضغط جوي محدّد ..... **ذائبيّة الغازات**

٥- في ذائبيّة الغازات كلما زاد الضغط ..... **زادت ذائبيّة الغاز في الماء**

٦- المواد الناتجة من عملية التقطير ..... **ماء نقي مع أملاح**، والمواد الناتجة من عملية التبخّر ..... **ماء نقي فقط**

السؤال الثالث: أذيب ٣٠ جرام من ملح الطعام في كمية كافية من الماء فتكوّن محلول تركيزه ٠.٣ جرام/ملليتر، أحسب حجم المحلول بوحدة الليتر؟

تركيز المحلول = كتلة المذاب / حجم المحلول ← ٠.٣ = ٣٠ / حجم المحلول ← حجم المحلول = ٣٠ / ٠.٣

← حجم المحلول = ١٠٠ ملليتر ← حجم المحلول = ٠.١ ليتر