

الفصل الدراسي 7.77/7.77

الدرس الثائي الذائبيّة

الوحدة الرابعة المحاليل

الصف السابع

المادة العلوم

	• " -		• • ፣	552 55	
1	n B	اب ومُذيب، يسمّى:	س يتكوّن من ما	١- مخلوط متجا	
د- التركيز	ج- المحلول	ؙؠێ۪ۜة			
	الماء، هو:	تنتشر بين جزيئات ا	فكك جسيماتها و	٢- المادة التي تا	
د- المحلول	ج- الذائبيّة	يب	ب- المذ	أ- المذاب	
		يها المذاب، هي:	مكن أن يكون عا	٣- الحالة التي ي	
د- جميع ما ذكر	ج- الغازية	ئلة	ب- الس	أ- الصلبة	
ة، تسمّى:	ن الماء عند درجة حرارة معيّنا	ب فی ۱۰۰ جرام مر	المذاب التي تذو	٤- أكبر كتلة من	
د- المذيب	ج- التركيز	بيّة "	•	أ- المحلول	
	س الأملاح من الحلول:	ثيف بُخاره لاستخلام	تبخير الماء وتك	٥- تسمّى عملية	
د- الذائبيّة	ج- التقطير	يز المحلول	ب- ترک	أ- التبخّر	
		انسًا، مما يأتي هو:	يُعد مخلوطًا متج	٦- المزيج الذي	
د- الماء والملح	ج- الماء والزيت	ء ونشارة الخشب	ب- الما	أ- الماء والرمل	
	رجة الحرارة.	لبة في الماء بارتفاع	معظم المواد الص	٧- تزداد ذائبيّة	
	ب- العبارة خاطئة	14.76	ä	أ- العبارة صحيح	
 ٨- ذائبيّة السكر المطحون في ١٠٠ جرام من الماء عند درجة حرارة الغرفة أقل من ذائبيّة مكعب السكر. 					
	ب- العبارة خاطئة			أ- العبارة صحيح	
				<u>.</u> 3.	
	العبارات الآتية:	مصطلح المناسب في	أكمل الفراغ بالد	السوال الثاني	
	تكون كميّته أكبر من المحلول .		۔۔۔۔ ب تعمل علی تفکی	١- المادة التر	

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
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

السؤال الثالث

أذيب ٣٠ جرام من ملح الطعام في كمية كافية من الماء فتكون محلول تركيزه ٣٠٠ جرام/ملليتر، أحسب حجم المحلول بوحدة الليتر؟





القصل الدراسي الأول 7.74/7.77

د- التر كيز

د- الذائبية

الدرس الثاني الذائبيّة

ج- المحلول

الوحدة الرابعة المحاليل

الصف السابع

المادة العلوم

منهاج ار **دنی**

السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

١- مخلوط متجانس يتكون من مذاب ومُذيب، يسمّى:

ب- الذائبية أ- الذو بان

٢- المادة التي تتفكُّك جسيماتها وتنتشر بين جزيئات الماء، هو:

د- المحلول أ- المذاب ج- الذائبيّة ب- المذيب

٣- الحالة التي يمكن أن يكون عليها المذاب، هي:

د- جميع ما ذكر ب- السائلة ج- الغازية أ- الصلبة

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

٥- تسمّى عملية تبخير الماء وتكثيف بُخاره الستخلاص الأملاح من الحلول:

أ- التبخَر ج- التقطير ب- تركيز المحلول

٦- المزيج الذي يُعد مخلوطًا متجانسًا، مما يأتي هو:

ب- الماء ونشارة الخشب د- الماء والملح أ- الماء و الر مل ج- الماء والزيت

٧- تزداد ذائبية معظم المواد الصلبة في الماء بارتفاع درجة الحرارة.

ب- العيارة خاطئة أ- العبارة صحيحة

٨- ذائبيّة السكر المطحون في ١٠٠ جرام من الماء عند درجة حرارة الغرفة أقل من ذائبيّة مكعب السكّر.

ب- العبارة خاطئة أ- العيارة صحيحة

السؤال الثاني أكمل الفراغ بالمصطلح المناسب في العبارات الآتية:

المادة التي تعمل على تفكيك المُذاب و غالبًا ما تكون كميّته أكبر من المحلول المُذيب

٢- العلاقة بين كميّتي المُذاب والمُذيب في المحلول

٣- العوامل التي تتأثر بها ذائبيّة المواد الصلبة في الماء درجة الحرارة وطبيعة المادة محجم حبيبات المذاب

٤- أكبر كمية من الغاز تذوب في لتر من الماء عند درجة حرارة معيّنة وضغط جوى محدد ذانبيّة الغازات

ه - 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 التبخر ماء نقي فقط

السؤال الثالث أذيب ٣٠ جرام من ملح الطعام في كمية كافية من الماء فتكون محلول تركيزه ٣٠٠ جرام/ملليتر، أحسب حجم المحلول بوحدة الليتر؟

Jordan - · · ٩٦٢٧٨٧١ ٦٧٧٣٧

 $\frac{m.}{m}$ = $\frac{2\pi l}{m}$ المحلول = $\frac{m.}{m}$ = $\frac{m.}{m}$ = $\frac{m.}{m}$ = $\frac{m.}{m}$

___ حجم المحلول = ١٠٠ ملليتر ___ حجم المحلول = ١٠١ ليتر

