اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٢) : المخاليط و المحاليل

تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ٤ للصف الثالث ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	عدد مولات المذاب في 1 Kg من المذيب :			
	أ- المولارية	ب- المولالية	ج- الكسر المولي	د- النسبة المئوية الكتلية
٢	عدد مولات المذاب في 1L من المحلول :			
	أ- المولارية	ب- المولالية	ج- الكسر المولي	د- النسبة المئوية الكتلية
٣	مول لكل لتر هي وحدة :			
	أ-المولارية	ب-المولاليه	ج-الكسر المولي	د-النسبة المئوية بدلالة الكتلة
٤	محلول حجمه 100 mL وعدد مولات المذاب فيه 2 mol ، كم تبلغ مولارية هذا المحلول :			
	أ-0.1M	ب-0.2M	ج-2M	د-20M
٥	تأثير تندال :			
	أ-تحليل الضوء	ب-حركة عشوائية	ج-تشتيت الضوء	د-حركة عنيفة
٦	يستخدم كدليل لتحديد كمية المذاب :			
	أ-تأثير تندال	ب-الحركة البراونية	ج-الكهروستاتيكية	د-الخاصية الاسموزية
٧	الهواء يحوي مذيب و مذاب من نوع :			
	أ-سائل-سائل	ب-غاز-غاز	ج-سائل - غاز	د-صلب-سائل
٨	احاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب :			
	أ- التركيز	ب- الذوبان	ج- المولارية	د- الكسر المولي
٩	النسبة المئوية بالكتلة لمحلول يحوي 5g من مادة صلبة مذابة في 50g :			
	أ-9%	ب-10%	ج-12%	د-5%
١٠	ذوبانية غاز في سائل تزداد بـ :			
	أ-انخفاض الضغط	ب-زيادة التحريك	ج-انخفاض درجة الحرارة	د-زيادة الحجم
١١	كيف نجعل ثاني أكسيد الكربون يذوب في سائل :			
	أ- تحريك مستمر	ب-خفض الضغط	ج-رفع درجة الحرارة	د-خفض درجة الحرارة
١٢	ليس من الخواص الجامعة للمحاليل :			
	أ-الضغط الاسموزي	ب-الضغط الجوي	ج-انخفاض درجة التجمد	د-ارتفاع درجة الغليان
١٣	عند إضافة مادة غير متطايرة الى سائل نقي فان :			
	أ-درجة الغليان تنخفض و درجة التجمد ترتفع	ب-درجة الغليان ترتفع ودرجة التجمد تنخفض	ج-درجة الغليان لا تتأثر	د-درجة الغليان و درجة التجمد تنخفضان
١٤	انتشار المذيب من المحلول الأقل تركيز الى المحلول الأعلى تركيز :			
	أ-التركيز المولاري	ب-التخفيف	ج-الخاصية الاسموزية	د-الذائبية
١٥	حجم المحلول القياسي 2.0 M من KI اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.0 M وحجمه 0.2 L هو :			
	أ- 100 mL	ب- 200 mL	ج- 300 mL	د- 400 mL
١٦	كم تساوي مولالية (m) محلول مكون من 34g من CaSO4 مذابة في 1 كيلو جرام من الماء و الكتلة المولية للملح 136g/mol :			
	أ- 0.25m	ب- 0.30m	ج- 0.35m	د- 0.40m
١٧	من خصائص المحاليل المتجانسة :			
	أ- تنفصل مكوناتها مع مرور الوقت	ب- مكوناتها مخلطة بانتظام ولا يمكن التمييز بينها	ج- تحدث فيها ظاهرة تندال	د- تحدث فيها ظاهرة الحركة البراونية
١٨	اقصى كمية من المذاب تذوب في كمية محددة من المذيب عند درجة حرارة و ضغط محددين .			
	أ- التركيز	ب- الذائبية	ج- المحلول فوق المشبع	د- المحلول غير المشبع
١٩	اذا ذاب 0.50g/L من غاز عند ضغط 50.0 kPa ، فما ذائبية الغاز عند ضغط 100 kPa :			
	أ- 0.5 g/L	ب- 0.25 g/L	ج- 2 g/L	د- 1 g/L
٢٠	ما درجة غليان محلول مائي من NaCl تركيزه 0.5 m علما أن المذاب إلكتروليت قوي . K_b=0.5 °C/m			
	أ- 100.5 °C	ب- 100.25 °C	ج- 0.5 °C	د- 99.5 °C
٢١	الكسر المولي للماء في محلول يحتوي على 2 mol من NaOH و 8 mol من H_2O :			
	أ- 0.2	ب- 0.8	ج- 1	د- 0.1

اعداد : أ/ حسين الهاجري

LIVEWORKSHEETS