

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- المولالية	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 تبدال :	أ- تحليل الضوء	ب- حركة عشوائية	ج- تشتيت الضوء	د- حركة عتيقة
٦	يستخدم كدليل لتحديد كمية المذاب :	أ- تأثير تبدال	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	أحاطة 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 تجعل 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 CaSO_4 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 مختلطة بانتظام ولا يمكن التمييز بينها	ج- تحدث فيها ظاهرة تبدال	د- تحدث فيها ظاهرة الحركة البراونية
١٨	أقصى 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	إذا ذاب 0.50g/L من غاز عند ضغط 50.0 kPa ، فما ذائبة 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 علماً أن المذاب إلكتروليت قوي . $K_b=0.5^\circ\text{C}/m$	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