ثانيا :الجزء النظري :
اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي

-1	مخلوط يحتوي على جسيمات يمكن أن تترسب بالترويق وذلك بتركه فترة دون تحريك :								
	أ	المنظم	ب	الحقيقي	ج	الغروي	د	المعلق	
-2	يعد الدم مخلوط :								
	أ	معلق	**ب**	غروي	**ج**	محلول حقيقي	**د**	محلول منظم	
-3	الأسباب التي تمنع ترسيب المخاليط الغروية :								
	أ	الطبقات الكهروستاتيكية	ب	الحركة البروانية	ج	الضغط	د	أ وب	
-4	أي التالي يعد محلولا ؟								
	أ	المخلوط المتجانس	ب	المخلوط غير المتجانس	ج	المخلوط المعلق	د	المخلوط الغروي	
-5	ماكتلة $CaCl_2$ اللازمة لتحضير 500ml من محلول تركيزه 0.20M؟ علما بأن الكتل الذرية (Ca=40.1 ,Cl=35.5)(اكتبي حل المسألة)								
	أ	10.5g	ب	2g	ج	11.1g	د	16g	
-6	عدد مولات المذاب المذابة في 1كيلو جرام من المذيب هو قانون :								
	أ	المولالية	ب	المولارية	ج	النسبة المئوية	د	الكسر المولي	
-7	المحلول الذي يحتوي على أقل كمية من المذاب ذائبة في كمية معينة من المحلول عند درجة حرارة وضغط معينين :								
	أ	المحلول المشبع	ب	المحلول غير المشبع	ج	المحلول فوق المشبع	د	المحلول المائي	
-8	عدد مولات المذاب .....عند تخفيف المحاليل .								
	أ	ينقص	ب	يزيد	ج	يتضاعف	د	لايتغير	
-9	درجة غليان محلول السكروز في الايثانول الذي تركيزه 0.4m ، علما بأن : $k_b=1.22^oC/m$ ثابت الارتفاع في الغليان ، $T_b=78.5^0C$ درجة غليان الايثانول (اكتبي حل المسألة).								
	أ	50^0C	ب	60^0C	ج	80^0C	د	79^0C	

LIVEWORKSHEETS

10-	الذوبان هو :							
	أ	أن تحاط جسيمات المذاب بجسيمات المذيب	ب	أن تحاط جسيمات المذيب بجسيمات المذاب	ج	إبعاد جسيمات المذيب عن جسيمات المذاب	د	ترسيب جسيمات المذاب في قاع الوعاء
11-	لايذوب الزيت في الماء لأن :							
	أ	الماء مركب غير قطبي و الزيت قطبي	ب	الماء مركب قطبي والزيت غير قطبي	ج	الزيت مركب عضوي قطبي	د	الماء مركب قطبي والزيت مركب قطبي
12-	جميع العوامل التالية تؤثر في سرعة عملية الذوبان ماعدا :							
	أ	التحريك	ب	زيادة درجة الحرارة	ج	زيادة مساحة السطح	د	نقصان حجم الوعاء
13-	تعريف الحمض بحسب أرهينيوس :							
	أ	يمنح زوجا من الإلكترونات	ب	منتج H^+	ج	منتج OH^-	د	يستقبل زوجا من الإلكترونات
14-	إذا كان $[H^+]<[OH^-]$ فإن ذلك يعني أن المحلول :							
	أ	حمضي	ب	قاعدي	ج	متعادل	د	لاشئ مماسبق
15-	أي مما يلي يعتبر قاعدة لويس :							
	أ	$NH4^+$	ب	S^{2-}	ج	H^+	د	Mg^{2+}
16-	أي مما يلي لايعد خاصية جامعة ؟							
	أ	الارتفاع في درجة الغليان	ب	الانخفاض في درجة التجمد	ج	حرارة المحلول	د	الضغط الأسموزي
17-	عندما يعادل الضغط البخاري للسائل الضغط الجوي فإن السائل :							
	أ	ينصهر	ب	يذوب	ج	يتجمد	د	يغلي
18-	أي المحاليل التالية له أقل درجة تجمد ؟							
	أ	من 0.01m0l/L محلول السكر	ب	0.01m0l/L من محلول NaCl	ج	0.01m0l/L من محلول MgSO4	د	0.01m0l/L من محلول $CaCl_2$
19-	ذائبية غاز في سائل(S) تتناسب تناسبا طرديا مع ضغط الغاز(P) عند ثبوت درجة الحرارة :							
	أ	قانون هنري	ب	قانون هارل	ج	قانون شارل	د	قانون بويل
20-	من خواص الأحماض :							
	أ	طعمها مر	ب	ملمسها زلق	ج	تتفاعل مع الفلزات وتنتج H_2	د	تحول ورق تباع الشمس الأحمر إلى اللون الأزرق
21-	في التفاعل $OH^-_{(aq)} + NH_4^+{}_{(aq)} \rightleftharpoons H_2O_{(l)} + NH_{3(aq)}$ أي مما يلي يعد صحيحا :							
	أ	الحمض NH_3 قاعدته المرافقة NH_4^+	ب	الحمض H_2O قاعدته المرافقة NH_4^+	ج	الحمض H_2O قاعدته المرافقة OH^-	د	الحمض H_2O قاعدته المرافقة NH_3

مع تمنياتي لكن بالتوفيق



LIVEWORKSHEETS