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°C/m ثابت الارتفاع في الغليان ، T_b=78.5^{0}C درجة غليان الايثانول (اكتبي حل المسألة).							
	أ	50^{0}C	ب	60^{0}C	ج	80^{0}C	د	79^{0}C

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 $[OH^-]>[H^+]$ فإن ذلك يعني أن المحلول :							
	أ	حمضي	ب	قاعدي	ج	متعادل	د	لاشئ مماسبق
-15	أي ممايلي يعتبر قاعدة لويس :							
	أ	$NH4^+$	ب	S^{2-}	ج	H^+	د	Mg^{2+}
-16	أي ممايلي 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 $NH_{3(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons NH_4^+{}_{(aq)} + OH^-{}_{(aq)}$ 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