الاسم :.....الشعبة :.....

اختبار كيمياء3-الفترة الأولى -للفصل الدراسي الأول لعام ١٤٤٧هـ

أولا :الجزء العملي :

تجربة كيف يمكن قياس التعكر؟

الطريقة العلمية	الإجراءات
المشكلة	**كيف يمكن قياس التعكر ؟**
الفرضية	
اختبار الفرضية	١- ضعي كمية من الماء في الكأس الزجاجي استخدمي المصباح الكهربائي لتسليط الضوء على الماء , سجلي ملاحظاتك ؟ ٢- اضيفي كمية من الحليب إلى الماء ثم سلطي الضوء عليها , سجلي ملاحظاتك ؟
البيانات والملاحظات	سجلي ملاحظاتك؟ ١-..... ٢-.....
التفكير الناقد	**حددي** المتغيرات المستخدمة للربط بين قدرة الضوء على المرور خلال السائل و عدد الجسيمات في المخلوط الغروي ؟ ..... **اربطي** ما العلاقة بين المتغيرات التي استخدمتها و العدد الحقيقي للجسيمات في المخلوط الغروي ؟ .... **حللي** ما احتياطات السلامة التي يجب اتخاذها ؟ ..... **حددي** المواد اللازمة لقياس تأثير تندال و اختاري تقنية لجمع و تفسير البيانات ؟ .....

LIVEWORKSHEETS

ثانيا :الجزء النظري :
اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي ثم ظلليها في ورقة الإجابة :

-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 $[H^+]>[OH^-]$ 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

الاسم الرباعي

الشعبة

ZIPGRADE.COM

اختبار الفترة الأولى – كيمياء ٣ ثالث ثانوي ١٤٤٧ (6000)

1	أ	ب	ج	د	12	أ	ب	ج	د
2	أ	ب	ج	د	13	أ	ب	ج	د
3	أ	ب	ج	د	14	أ	ب	ج	د
4	أ	ب	ج	د	15	أ	ب	ج	د
5	أ	ب	ج	د	16	أ	ب	ج	د
6	أ	ب	ج	د	17	أ	ب	ج	د
7	أ	ب	ج	د	18	أ	ب	ج	د
8	أ	ب	ج	د	19	أ	ب	ج	د
9	أ	ب	ج	د	20	أ	ب	ج	د
10	أ	ب	ج	د	21	أ	ب	ج	د
11	أ	ب	ج	د					

Key

أ	ب	ج	د

LIVEWORKSHEETS