مراجعة الدرس الأول الفصل الأول

مستعيناً بالله أجب عما يأتي:

اختر الإجابة الصحيحة مما يأتي:

1. عند تفاعل غاز الهيدروجين مع غاز النيتروجين لتكوين غاز النشادر يصبح حجم غاز النشادر الناتج اقل من حجم الغازات المتفاعلة (at STP) فإن العلم المهتم بدراسة هذه التفاعلات هو علم .....

أ. الكيمياء التحليلية . ب. الكيمياء البيئية . ج. الكيمياء النووية . د. الكيمياء الفيزياء .

2. أي الخواص التالية كمية ؟.....

أ. الماء عديم اللون . ب. الليمون طعمه حامض ج. الألعاب النارية ملونة د. كأس حجمه 50mL.

3. يستخدم محلول خلات الرصاص II في علاج تورم الجلد بالمحاليل المخففه جدا , حيث يذوب 2×10^{-2} mg في كل لتر ووصف الطبيب للمريض 40mL من المحلول , تكون كتلة خلات الرصاص به تساوي .....

أ. 10^{-3}mg ب. 8×10^{-4}mg ج. 8×10^{-3} mg د. 8×10^{-5}mg

4. الجدول المقابل يوضح نتائج تحاليل لأحد الأشخاص قبل تناول وجبة الأفطار ؛ وجد أن يعاني من إرتفاع نسبة .....

التحاليل	النتيجة	القيمة المرجعية
الهيموجلوبين	1.22	1.35 : 1.65g/L
حمض البوليك	0.04	0.036 : 0.083g/L
الكوليسترول	1.8	1.2 : 2.1 g/L
سكر الدم	2.06	0.7 : 1.25 g/L

لاحظ أن : " نقص الهيموجلوبين عن معدلة تعني وجود انيميا "

أ. سكر الدم والكوليسترول ب. حمض البوليك وسكر الدم ج. سكر الدم والأنيميا د. الكوليسترول والأنيميا

5. الجدول المقابل يوضح كمية الكوليسترول في 4 علب مجففة مختلفة :

علبة حليب	A	B	C	D
كتلة اللبن فيها	41.5g	78g	60g	64g
كمية الكوليسترول	5mg	8mg	60mg	45mg

أي منها تناسب المرضى المصابون بتصلب الشرايين الناتج عن زيادة الكوليسترول ؟ .....

أ. A ب. B ج. C د. D

6. الجدول التالي : يوضح مكونات الأملاح المعدنية في زجاجتين من المياه المعدنية بوحدة mg/L و سعتها لتر ونصف ، ما قيمة الكالسيوم التي سيحصل عليها شخص يعاني من زيادة في الأملاح من الزجاجة المناسبة له ؟

.....

المكونات	Na^+	K^+	Mg^{+2}	Ca^{+2}	Cl^-	$(HCO_3)^-$	$(SO_4)^{-3}$
الزجاجة(1)	25.5	2.8	8.7	12	14.2	103.7	41.7
الزجاجة(2)	120	8	40	70	220	335	20

LIVEWORKSHEETS

	أ. 70mg	ب. 105mg	ج. 12mg	د. 18mg
7.	إذا أراد طالب تعيين الحجم المستخدم من حمض HCL تركيزه 0.1 M لمعايرة 30 mL من من محلول NaOH مجهول التركيز حتى يصل لنقطة التعادل ؛ ما الأداة الأدق التي يجب ان يسنخدمها الطالب؟			
	أ. الدورق العياري	ب. الماصة	ج. السحاحة	د. المخبار المدرج
8.	الأداة الزجاجية المستخدمة في تحضير 0.1 mol /L من حمض الكبريتيك ؛ ليستخدم في عملية المعايرة			
	أ. الدورق المستدير .	ب. السحاحة .	ج. الدورق المخروطي .	د. الدورق العياري .
9.	استخدم أحد الطلاب المخبار المدرج في قياس حجم معين من أحد السوائل ، ثم عين كتلة المخبار المدرج بالسائل الموجود فيها باستخدام الميزان الرقمي ، ما الذي يجب قياسه لتعيين كثافة هذا السائل؟.			
	أ. ارتفاع السائل في المخبار المدرج	ب. كتلة المخبار المدرج فارغاً	ج. درجة حرارة السائل في المخبار المدرج	د. حجم المخبار المدرج فارغاً
10.	مريض يعاني من حموضة مفرطة في المعدة : لذا وجب استخدام .....لعلاج الحالة			
	أ. علاج مناسب يخفض قيمة ال PH	ب. علاج مناسب يرفع قيمة ال pH	ج. تناول أطعمة تزيد من أيونات H^+	د. جميع ما سبق
11.	غطى أحد المعلمين تدريج ترمومتر زئبقي لإختبار قدرة أحد طلابه على قياس درجة غليان سائل مجهول ، اي مما يأتي يعبر عن درجة غليان هذا السائل ، علماً بإن درجة غليانه أقل من درجة غليان الماء ؟			
	أ. 75.5 C	ب. 84.5 C	ج. 104.5 C	د. 105.5 C
12.	أراد أحد الطلاب إجراء تجربة قياس الزمن اللازم لذوبان 2g من الماغنسيوم في 100ml من حمض الهيدروكلوريك ، ما هي الأدوات اللازمة لاجرائها ؟			
	أ. ساعة إيقاف – مخبار مدرج – ميزان حساس	ب. مخبار مدرج – ترمومتر – ميزان حساس	ج. ساعة إيقاف – ميزان حساس	د. ساعة إيقاف – مخبار مدرج
13.	يمكن تعيين كثافة الماء عمليا باستخدام الأدوات التالية :			
	أ. الميزان الرقمي و الكأس	ب. المخبار والسحاحة	ج. الميزان الرقمي والمخبار	د. سحاحة ودورق مخروطي

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بدوام التفوق

إعداد المعلمة / دعاء البكل

LIVEWORKSHEETS