

اسم الطالب : الشعبة : الباب (٢١) : مقدمة في الكيمياء والمادة وخواصها

تجميعات التحصيلي في مادة الكيمياء ١ للصف الاول ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	فرع الكيمياء الذي يهتم بدراسة مركبات الكربون هو :	أ- العضوية	ب- الغير عضوية	ج- الفيزيائية	د- الحيوية
٢	العلم الذي يقوم بدراسة تركيب المادة و مكونات الذرة بالكيمياء :	أ- التحليلية	ب- الفيزيائية	ج- الذرية	د- الحيوية
٣	أي الاتي لا يصنف مادة حسب التعريف العلمي للمادة :	أ- التراب	ب- الماء	ج- الهواء	د- الحرارة
٤	أي مما يلي يعد مادة :	أ- الضوء	ب- الصوت	ج- الحرارة	د- الهواء
٥	أي البيانات الآتية كمية :	أ- الماء عديم اللون	ب- الليمون طعمه حامض	ج- الألعاب النارية ملونه	د- الدورق الزجاجي حجمه 100mL
٦	الصفة الكمية لورقة الإجابة التي بين يديك :	أ- مقاسها	ب- ملمسها	ج- لونها	د- رائحتها
٧	درجة الحرارة التي تتغير عندها المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة هي درجة :	أ- التجمد	ب- الغليان	ج- الانصهار	د- التبخير
٨	أي من الصيغ التالية لا يعد مركبا :	أ- Br_2	ب- H_2SO_4	ج- HCl	د- H_2O
٩	أي من الاتي لا يصنف من المركبات :	أ- NaCl	ب- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	ج- NH_3	د- Cr
١٠	يعتبر ملح الطعام :	أ- عنصرا	ب- محلولا	ج- مخلوطا	د- مركبا
١١	عبارة (الطاقة لا تخلق و لا تستحدث من العدم) [جملة الكتلة لا تفنى و لا تستحدث أثناء التفاعل الكيميائي]	أ- قانون	ب- فرضية	ج- تعريف	د- تجربة
١٢	يمكن التحقق من الفرضية من خلال :	أ- التجريب	ب- الاستنتاج	ج- الاستكمال	د- النظرية
١٣	اعتقد فلمنج ان فطر البنسيليوم يفرز مادة تقتل البكتيريا :	أ- ملاحظة	ب- فرضية	ج- استنتاج	د- قانون
١٤	"تفسير ظاهرة طبيعية بناء على مشاهدات و استقصاءات مع مرور الزمن " هذا النص يعبر عن :	أ- النظرية	ب- الفرضية	ج- الاستنتاج	د- القانون العلمي
١٥	اشعة بمتصها الأوزون في الغلاف الجوي :	أ- جاما	ب- السينية	ج- فوق البنفسجية	د- تحت الحمراء
١٦	اول خطوات الدراسة العلمية :	أ- الفرضية	ب- التجربة	ج- الملاحظة	د- الاستنتاج
١٧	أي الاتي يسبب تناقص في سمك طبقة الأوزون في الغلاف الجوي :	أ- ثاني أكسيد الكربون	ب- أكاسيد الكبريت	ج- الكلورو فلورو كربون	د- أكاسيد النيتروجين
١٨	كثافة المادة هي :	أ- كتلة المادة بالنسبة لحجمها	ب- حجم المادة بالنسبة لكتلتها	ج- الكتلة التي تحتوي المادة	د- قوة جذب الأرض للمادة
١٩	الخاصية التي يتميز بها المركب هي أن مكوناته :	أ- متحدة بأي نسبة	ب- يحدث بينها تفاعل كيميائي	ج- تنفصل بالترشيح	د- لا تفقد خواصها الاساسية
٢٠	من خواص المادة وهي في الحالة السائلة :	أ- لها حجم و شكل ثابتين	ب- جسيماته متماسكة بقوة	ج- قابلة للانضغاط	د- تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه
٢١	أي العبارات التالية صحيح للمادة في الحالة الصلبة :	أ- جسيماتها متلاصقة بقوة	ب- جسيماتها متباعدة	ج- لها صفة الجريان	د- تأخذ شكل و حجم الوعاء

٢٢	أحدى حالات المادة يكون شكلها و حجمها غير ثابت و جزيئاتها متباعدة هي :			
	أ- الحالة الصلبة	ب- الحالة السائلة	ج- الحالة الغازية	د- المحلول المائي
٢٣	معظم مكونات النجوم و المجرات تكون في حالة :			
	أ- جامدة	ب- بلازما	ج- سائلة	د- غازية
٢٤	عصير البرتقال الطبيعي يصنف على انه :			
	أ- عنصر	ب- مركب	ج- مخلوط متجانس	د- مخلوط غير متجانس
٢٥	تمثل الحرارة في البحث الذي يجري لمعرفة سرعة الذوبان الملح في الماء بالرفع التدريجي لدرجة الحرارة :			
	أ- متغيرا تابعا	ب- متغيرا مستقلا	ج- ضابط المقارنة	د- متغيرا محايدا
٢٦	أي التالي ليس من قواعد السلامة في المختبر :			
	أ- ارتداء عدسات لاصقة	ب- ارتداء القفازات	ج- ارتداء نظارات الامان	د- ارتداء المعطف
٢٧	ماء كتلته 18g ادخلناه في جهاز تحليل كهربائي وتم تحليل مكوناته ، ماذا يمثل من قانون :			
	أ- الصيغة الاولى	ب- النسب الثابتة	ج- النسب المتضاعفة	د- شارل
٢٨	عند تحليل كمية من الماء H_2O في جهاز التحليل قدرها 20g نتج 60% أكسجين ، فما كتلة الهيدروجين الناتجة :			
	أ- 9g	ب- 8g	ج- 10g	د- 12g
٢٩	عينة من CO_2 كتلتها 32g ، كم نسبة الكربون اذا كانت كتلة الاكسجين 8g للذرة الواحدة :			
	أ- 50%	ب- 40%	ج- 45%	د- 35%
٣٠	ما كتلة الماء بالحرام في عينة من ملح مائي كتلتها 10g تم تسخينها حتى تغير لونها و أصبحت كتلتها 9.2g :			
	أ- 0.8	ب- 8	ج- 9.2	د- 10
٣١	نسبة كتلة الاكسجين في H_2O الى كتلة الاكسجين في H_2O_2 يحقق قانون :			
	أ- حفظ الكتلة	ب- النسبة المئوية	ج- النسب المتضاعفة	د- النسب المئوية الثابتة
٣٢	يمكن فصل مخلوط الملح و الرمل بواسطة :			
	أ- التقطير	ب- التبلور	ج- الترشيح	د- الكروماتوجرافيا
٣٣	طريقة فصل محلول الملح :			
	أ- التقطير	ب- التحليل الكهربائي	ج- التبلور	د- الترشيح
٣٤	اذا كانت المادة تحتوي على تركيب محدد و تتكون من عدة عناصر فانها تسمى :			
	أ- مخلوط غير متجانس	ب- مخلوط متجانس	ج- مركبا	د- نظيرا
٣٥	أي مما يأتي يمثل مخلوطا متجانسا :			
	أ- الرمل	ب- الوحل	ج- سبيكة الذهب	د- الخرسانة
٣٦	من مميزات المخلوط :			
	أ- لا تفقد مكوناته خواصها	ب- تفصل مكوناته بطرق كيميائية	ج- تتحد مكوناته بنسب ثابتة	د- يحدث تفاعل كيميائي بين مكوناته
٣٧	فصل المادة الصلبة غير الذائبة في سائل عن طريق :			
	أ- الترشيح	ب- الكروماتوجرافيا	ج- التقطير	د- التبلور
٣٨	طريقة فصل مكونات مخلوط غير متجانس من مادة صلبة و مادة سائلة :			
	أ- تقطير	ب- تبلور	ج- ترشيح	د- كروماتوجرافيا
٣٩	طريقة فصل مكونات قلم الحبر عن الماء :			
	أ- الترشيح	ب- التبلور	ج- الكروماتوجرافيا	د- التقطير
٤٠	أي المخاليط التالية متجانسة :			
	أ- مخلوط المكسرات	ب- السلطة	ج- مجموعة من الفواكه	د- ملح الطعام مذاب في الماء
٤١	من الأمثلة على الصفات الكيميائية :			
	أ- الماء عديم اللون	ب- عديم الرائحة	ج- مركب بلوري صلب	د- سائل

٤٢	أي مما يلي تغير كيميائي :			
	أ- سكر ذائب في ماء	ب- ايس كريم ينصهر	ج- ماء يغلي	د- عود لقاب يشتعل
٤٣	أي الاتي تغير فيزيائي :			
	أ- تحلل	ب- صدأ الحديد	ج- الانصهار	د- فساد الأطعمة
٤٤	أي من خواص الملح التالية تمثل خاصية كيميائية :			
	أ- لا يتفاعل مع الماء النقي	ب- طعمه مالح	ج- شكله بلوري	د- ابيض اللون
٤٥	أي الخواص التالية للحديد هي خاصية كيميائية :			
	أ- كثافته أعلى من كثافة الماء	ب- قابل للطرق و السحب	ج- موصل جيد للحرارة و الكهرباء	د- يصدأ في الهواء الرطب
٤٦	العلم الذي يدرس مدارات و التوزيع الالكتروني :			
	أ- الذرية	ب- التحليلية	ج- العضوية	د- الفيزيائية
٤٧	أي الاتي يمثل خاصية فيزيائية :			
	أ- تكون صدأ الحديد	ب- احتراق قطعة الخشب	ج- فقد الفضة بريقها	د- توصيل النحاس للكهرباء
٤٨	أي الخواص التالية كيميائية :			
	أ- الغليان	ب- التبخر	ج- فقدان الفضة لمعانه	د- توصيل الحرارة
٤٩	ماهو التغير الذي يحدث في تركيب المادة و خواصها و يؤدي الى تكوين مواد جديدة :			
	أ- تغير فيزيائي	ب- خاصية فيزيائية	ج- التجمد	د- تغير كيميائي
٥٠	أي الخواص التالية للحديد خاصية كيميائية :			
	أ- صلب ، ناعم الملمس	ب- يصدأ في الهواء الرطب	ج- قابل للسحب و الطرق	د- موصل جيد للحرارة و الكهرباء
٥١	أي التالي يمثل خاصية كيميائية :			
	أ- يذوب الملح في الماء الساخن	ب- يغلي الماء ويتصاعد بخاره عند 100°C	ج- ينصهر الثلج عند درجة حرارة الغرفة	د- يصدأ الحديد عندما يتعرض سطحه للهواء الرطب
٥٢	أي التالي يعد تغيرا فيزيائيا :			
	أ- تحلل	ب- تأكسد	ج- انفجار	د- انصهار
٥٣	أي الاتي يمثل خاصية فيزيائية :			
	أ- تكون صدأ الحديد	ب- اشتعال الصوديوم في الماء	ج- تأكسد الفضة	د- الألومنيوم لونه فضي
٥٤	أي من الخواص الفيزيائية التالية مميزة:			
	أ- الحجم	ب- الكتلة	ج- الطول	د- الكثافة
٥٥	أي الخواص التالية نوعية :			
	أ- اللون	ب- الحجم	ج- الطول	د- الكتلة
٥٦	أي الاتي يمثل تفاعل كيميائي :			
	أ- ذوبان الجليد	ب- فقدان الفضة بريقها	ج- تسامي اليود	د- غليان الايثر
٥٧	أي من التالي من المركبات :			
	أ- صوديوم	ب- ايثانول	ج- يود	د- بروم
٥٨	جميعها مركبات ما عدا :			
	أ- ايثانول	ب- فورميك	ج- بروم	د- استر