

(الفصل الثاني) (المادة الخواص والتغيرات)

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

١	أي مما يلي يصف مادة في الحالة الصلبة	أ	جسيماتها تتحرك بسرعة	ب	لها خاصية الانتشار	ج	تتضغط بسهولة	د	جسيماتها متراسة باحكام
٢	أي مما يلي يصف مادة في الحالة السائلة	أ	لها صفة الجريان	ب	لها شكل محدد وثابت	ج	تتضغط بسهولة	د	تنتشر في المكان
٣	أي مما يلي يعد مثالا لمادة نقية	أ	المخلوط	ب	ماء البحر	ج	ماء الشرب	د	ملح الطعام
٤	تشير الى الحالة الغازية لمادة توجد في الطبيعة عند درجة الحرارة العادية بشكل صلب او سائل	أ	صلب	ب	سائل	ج	بخار	د	غاز
٥	أي مما يلي يعد مثالا لخاصية مميزة للمادة	أ	الحجم	ب	الكتلة	ج	الوزن	د	الكثافة
٦	أي مما يلي يعد من خواص النحاس الكيميائية:	أ	بني محمر اللون	ب	قابل للطرق والسحب	ج	كثافته ٨,٩	د	يكون لون اخضر عند تعرضه للهواء
٧	أي مما يلي مثالا لتغير كيميائي :	أ	تجمد السائل	ب	انصهار الجليد	ج	تبخر الماء	د	صدأ الحديد
٨	حسب قانون حفظ الكتلة اذا تفاعل ٢٢ جم من الصوديوم مع ٢٥,٥ جم من الكلور فان كتلة كلوريد الصوديوم الناتج:	أ	٥٨,٥ جم	ب	٢٣ جم	ج	٣٥,٥ جم	د	١٢,٥ جم
٩	حسب قانون حفظ الكتلة اذا وضع ١٠ جم من أكسيد الزئبق في كأس مفتوحه وسخنت حتى تحولت الى زئبق سائل وغاز اكسجين فاذا كانت كتلة الزئبق السائل ٩,٥ جم فان كتلة غاز الاكسجين:	أ	١٠ جم	ب	٩,٥ جم	ج	١٩,٥	د	١,٥ جم
١٠	من طرق فصل المخاليط الصلبة والسائلة والتي يستخدم فيها حاجز مسامي	أ	الترشيح	ب	التقطير	ج	التبلور	د	التسامي
١١	من طرق فصل المخاليط التي تستعمل لفصل المحاليل السائلة بالاعتماد على الاختلاف في درجة الغليان :	أ	الترشيح	ب	المغناطيس	ج	الكروماتوجرافيا	د	التقطير
١٢	أي خواص السكر الآتية ليست فيزيائية :	أ	يظهر بلون أبيض	ب	يوجد على شكل بلورات صلبة	ج	يتحلل الى كربون وبخار ماء عند تسخينه	د	طعمه حلو
١٣	أي مما يلي مثال لمخلوط غير متجانس :	أ	الماء الموحل	ب	ماء الشرب	ج	العصير	د	الهواء

بما يناسبه في العمود ب صلي العمود أ

١	مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها بالطرق الكيميائية والفيزيائية	المخلوط
٢	مزيج من عدة مواد مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية	المركب
٣	عنصرين او اكثر متحدين كيميائيا	حفظ الكتلة
	الكتلة لا تفنى ولا تستحدث الا بقدره الله (كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج)	العنصر

معلمة المادة: د. منى قنبري