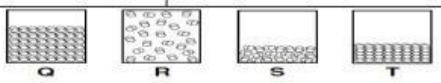
م	اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	حالة من حالات المادة لها شكل وحجم محدد:			
	a) السائلة	b) الصلبة	c) الغازية	d) البلازما
2	حالة من حالات المادة لها صفة الجريان وتأخذ شكل الوعاء وحجمها ثابت:			
	a) السائلة	b) الصلبة	c) الغازية	d) البلازما
3	حالة من حالات المادة تأخذ شكل الإناء الذي يملأ وقابل للانضغاط بسهولة:			
	a) السائلة	b) الصلبة	c) الغازية	d) البلازما
4	الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية:			
	a) التسامي	b) التكثف	c) التجمد	d) البخار
5	حالة من حالات المادة توجد في النجوم والمجرات:			
	a) السائلة	b) الصلبة	c) الغازية	d) البلازما
6	 يوضح الرسم أعلاه جسيمات مادة في حاوية مغلقة. أي هذه المواد أكثر قابلية للانضغاط بسهولة:			
	a) Q	b) R	c) S	d) T
7	أي العبارات التالية تصف مادة في الحالة الصلبة:			
	a) تنساب جزيئاتها بعضها فوق بعض		c) تأخذ شكل الوعاء الذي توجد فيه	
	b) يمكن ضغطها إلى حجم أصغر		d) جسيماتها متلاصقة بقوة	
8	الخاصية التي يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغيير في تركيب المادة:			
	a) الكيميائية	b) الفيزيائية	c) الحيوية	d) الأرضية
9	الخاصية التي تعمل على تغيير تركيب المادة وتحويلها إلى مادة أخرى:			
	a) الكيميائية	b) الفيزيائية	c) الحيوية	d) الأرضية
10	أي مما يلي خاصية كيميائية:			
	a) الماء عديم اللون	b) مركب بلوري صلب	c) عديم الرائحة	d) سائل
11	أي مما يلي خاصية فيزيائية مميزة:			
	a) الطول	b) الرائحة	c) الكتلة	d) الحجم
12	أي مما يلي خاصية فيزيائية غير مميزة:			
	a) الرائحة	b) اللون	c) الطول	d) الطعم
13	أي مما يلي خاصية فيزيائية مميزة:			
	a) الكثافة	b) الكتلة	c) الحجم	d) الطول
14	أي من التالي يمثل خاصية فيزيائية:			
	a) تكون صدأ الحديد		c) فقد الفضة بريقها	
	b) احتراق قطعة الخشب		d) توصيل النحاس للكهرباء	
15	أي مما يلي خاصية كيميائية:			
	a) الغليان عند 56℃		c) كثافة مقدارها $2.9g/cm^3$	
	b) المذاق الحمضي		d) التفاعل مع الحمض لإنتاج غاز الهيدروجين	
16	أي مما يلي ليست خاصية فيزيائية:			
	a) الذوبانية	b) اللون	c) الكثافة	d) الكهروسالبية

LIVEWORKSHEETS

17	أي مما يلي يمثل خاصية فيزيائياً :			
	a) تكون صدأ الحديد		c) فقد الفضة بريقها	
	b) احتراق قطعة الخشب		d) توصيل النحاس للكهرباء	
18	أي مما يلي يمثل خاصية فيزيائية:			
	a) تكون صدأ الحديد		c) تأكسد الفضة	
	b) اشتعال الصوديوم في الماء		d) الألمنيوم لونه فضي	
19	التوصيل الكهربائي خاصية:			
	a) فيزيائية غير مميزة		c) كيميائية مميزة	
	b) فيزيائية مميزة		d) كيميائية غير مميزة	
20	الميل إلى فقد البريق واللمعان خاصية:			
	a) فيزيائية غير مميزة		c) كيميائية	
	b) فيزيائية مميزة		d) حيوية	
21	الليونة خاصية:			
	a) فيزيائية غير مميزة		c) كيميائية مميزة	
	b) فيزيائية مميزة		d) كيميائية غير مميزة	
22	الميل إلى الصدأ خاصية:			
	a) فيزيائية غير مميزة		c) كيميائية	
	b) فيزيائية مميزة		d) حيوية	
23	القابلية للطرق والسحب خاصية:			
	a) فيزيائية غير مميزة		c) كيميائية مميزة	
	b) فيزيائية مميزة		d) كيميائية غير مميزة	
24	الطول خاصية:			
	a) فيزيائية غير مميزة		c) كيميائية غير مميزة	
	b) فيزيائية مميزة		d) كيميائية مميزة	
25	عملية إعادة ترتيب الذرات في مادة أو أكثر لتكوين مواد مختلفة:			
	a) الاتزان الكيميائي		c) التفاعل الكيميائي	
	b) سرعة التفاعلات الكيميائية		d) المعادلة الكيميائية	
26	أي مما يلي لا يعتبر من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي:			
	a) صدأ الحديد	b) انصهار الثلج	c) احتراق الخشب	d) فساد الحليب
27	أي مما يلي لا يعتبر من أدلة حدوث التفاعل:			
	a) تكون مواد كيميائية جديدة b) تحل العناصر الأقل نشاطاً في السلسلة الكهروكيميائية محل العناصر الأكثر نشاطاً c) تكوين رواسب d) وجود ضوء وحرارة			
28	أي مما يلي مثال على التغير الفيزيائي:			
	a) التحلل	b) التعفن	c) التجمد	d) التخمر
29	أي مما يلي يعد تغيراً فيزيائياً :			
	a) الانصهار	b) التحلل	c) الاحتراق	d) التأكسد
30	أي مما يلي مثال على التغير الكيميائي:			
	a) غليان الماء	b) انصهار الجليد	c) تبخر البنزين	d) تعكر الحليب

LIVEWORKSHEETS

31	أي من الأمثلة التالية يعد تغيراً كيميائياً:			
	a) كسر لوح زجاجي	b) تقطيع ورقة	c) احتراق ورقة	d) صقل الألماس
32	وفقاً لقانون حفظ الكتلة ما هي كتلة الماء الناتجة في هذا التفاعل: $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ 36.5g 40g 58.5g ?g			
	a) 16g	b) 18g	c) 20g	d) 22g
33	إذا تفاعل 3g من الكربون كلياً مع 8g من الأكسجين فإن كتلة CO_2 الناتج بالجرام تساوي:			
	a) 3	b) 5	c) 8	d) 11
34	تحلل أكسيد الزئبق II وكانت كتلته 25g إلى زئبق وأكسجين وكانت كتلة الزئبق 10g فما كتلة الأكسجين الناتجة من هذا التفاعل.			
	a) 35g	b) 10g	c) 15g	d) 25g
35	حصل طالب في تجربة لتحليل الماء على 10g هيدروجين و 30g أكسجين. ما مقدار الماء المستعمل في هذه العملية:			
	a) 40g	b) 20g	c) 10g	d) 30g
36	تفاعل 30g من حمض الهيدروكلوريك HCl مع كمية مجهولة من الأمونيا NH_3 لإنتاج 150g من كلوريد الأمونيوم NH_4Cl. ما كتلة الأمونيا المتفاعلة:			
	a) 30g	b) 150g	c) 180g	d) 120g
37	مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل من هذه المواد بخواصها الأصلية يسمى:			
	a) مخلوط	b) مركب	c) عنصر	d) ذرة
38	أي مما يلي مثال على المخاليط المتجانسة:			
	a) السليكون	b) الهواء	c) النيكل	d) الكلور
39	أي مما يلي مثال على المخاليط غير المتجانسة:			
	a) الفولاذ	b) الشاي	c) البرتقال	d) الهواء الجوي
40	أي مما يلي مثال على المخاليط غير المتجانسة:			
	a) الفولاذ	b) السلطة	c) الشاي	d) الهواء الجوي
41	تعرف عملية تبخر المادة الصلبة دون أن تنصهر بـ:			
	a) التبخر	b) التسامي	c) الانصهار	d) التكثف
42	يمكن فصل مكونات الحبر باستخدام طريقة:			
	a) الترشيح	b) الكروماتوجرافيا	c) التقطير	d) التبلور
43	يمكن فصل مخلوط من برادة الحديد والرمل باستخدام طريقة:			
	a) الترشيح	b) الكروماتوجرافيا	c) التقطير	d) المغناطيس
44	يمكن فصل مخلوط من غازي الهيليوم والأكسجين باستخدام طريقة:			
	a) الترشيح	b) الكروماتوجرافيا	c) التقطير	d) المغناطيس
45	يمكن فصل مخلوط الرمل والملح باستخدام طريقة:			
	a) الترشيح	b) الكروماتوجرافيا	c) التقطير	d) المغناطيس
46	يمكن فصل مكونات محلول ملحي باستخدام طريقة:			
	a) الترشيح	b) الكروماتوجرافيا	c) التبخير	d) التسامي
47	يمكن فصل مكونات محلول السكر باستخدام طريقة:			
	a) الترشيح	b) الكروماتوجرافيا	c) التسامي	d) التبلور

LIVEWORKSHEETS

48	أي من الطرق التالية تستخدم في فصل المخاليط غير المتجانسة:			
	a) التقطير	b) التبخير	c) الترشيح	d) التبلور
49	يمكن فصل كرات زجاجية حمراء وزرقاء مساوية في الحجم والكتلة باستخدام طريقة:			
	a) التقطير	b) التبخير	c) اليد	d) التبلور
50	طريقة لفصل المادة الصلبة عن السائلة:			
	a) التقطير	b) الترشيح	c) التبلور	التسامي
51	الترشيح طريقة لفصل المواد اعتماداً على:			
	a) قابلية انجذاب كل من مكونات المخلوط لسطح مادة أخرى			
	b) مادة نقية صلبة من محلولها			
	c) الاختلاف في درجات الغليان			
	d) حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل			
52	التبلور طريقة لفصل المواد اعتماداً على:			
	a) قابلية انجذاب كل من مكونات المخلوط لسطح مادة أخرى			
	b) مادة نقية صلبة من محلولها			
	c) الاختلاف في درجات الغليان			
	d) حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل			
53	التقطير طريقة لفصل المواد اعتماداً على:			
	a) حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل			
	b) الاختلاف في درجات الغليان			
	c) قابلية انجذاب كل من مكونات المخلوط لسطح مادة أخرى			
	d) مادة نقية صلبة من محلولها			
54	محلول السكر يكون:			
	a) عنصر		c) مخلوط غير متجانس	
	b) مخلوط متجانس		d) مركب	
55	أي المخاليط التالية متجانسة:			
	a) مخلوط المكسرات		c) ملح الطعام مذاب في الماء	
	b) مجموعة من الفواكه		d) السلطة	
56	مادة كيميائية لا يمكن فصلها بطرق فيزيائية أو كيميائية تسمى:			
	a) مركبات	b) مخلوط	c) عنصر	d) محاليل
57	مادة كيميائية مكونة من اتحاد عنصرين أو أكثر يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بطرق كيميائية تسمى:			
	a) مركبات	b) مخلوط	c) عنصر	d) محاليل
58	إذا كانت المادة تحتوي على تركيب محدد وتتكون من عدة عناصر فإنها تسمى:			
	a) مخلوط غير متجانس		c) مركب	
	b) مخلوط متجانس		d) نظير	
59	أي مما يلي مثال على العنصر:			
	a) الماء	b) الهواء	c) السكر	d) الأكسجين
60	أي مما يلي مثال على المركب:			
	a) الذهب	b) الفضة	c) الاسبرين	d) النحاس
61	أي مما يلي مثال على المركب:			
	a) النحاس	b) البروم	c) الكالسيوم	d) الماء

LIVEWORKSHEETS

62	الصفوف الأفقية في الجدول الدوري تسمى:			
	a) فئة العناصر	b) المجموعة أو العائلة	c) شبكات	d) دورات
63	الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري تسمى:			
	a) فئة العناصر	b) المجموعة أو العائلة	c) شبكات	d) دورات
64	أي مما يلي مثال على المركب:			
	a) ملح	b) هواء	c) النيكل	d) الصوديوم
65	مادة تحتوي على تركيب محدد من عدة عناصر:			
	a) مخلوط متجانس b) مخلوط غير متجانس		c) مركب d) الكروماتوجرافيا	
66	أي مما يلي يعد مثالاً لمركب:			
	a) الماء	b) النحاس	c) الفضة	d) الذهب
67	أي مما يلي مثال على العنصر:			
	a) الألمنيوم	b) الملح	c) سبيكة من النحاس	d) المجوهرات
68	تصنف بيكربونات الصوديوم على أنها:			
	a) مخلوط متجانس b) عنصر		c) مخلوط غير متجانس d) مركب	
69	تصنف بيكربونات البوتاسيوم ($KHCO_3$) على أنها:			
	a) مخلوط متجانس b) مركب		c) مخلوط غير متجانس d) عنصر	
70	أي مما يلي يعد مثالاً لعنصر:			
	a) الماء	b) الهواء	c) السكر	d) الكربون
71	أي مما يلي لا يصنف من المركبات:			
	a) ملح الطعام	b) الأمونيا	c) الإيثانول	d) الكروم
72	من خواص عناصر المركبات:			
	a) غير مستقرة	b) مستقرة	c) يمكن فصلها	d) تحتفظ بخواصها
73	عنصر الكلور يرتبط بنسبة 1:1 مع عنصر:			
	Na (a	Ne (b	N (c	Ar (d
74	يمكن فصل مكونات الماء النقي عن طريق:			
	a) التقطير	b) التبخير	c) التحليل الكهربائي	d) التبلور
75	الخاصية التي يتميز بها المركب هي أن مكوناته:			
	a) متحدة بأي نسبة b) تفصل بالترشيح		c) يحدث بينهما تفاعل كيميائي d) لا تفقد خواصها	
76	ما القانون الذي ينص على "أن المركب يتكون دائماً من العناصر نفسها بنسب كتلية ثابتة مهما كان مصدرها ومهما اختلفت كمياتها":			
	a) النسب المتضاعفة	b) بقاء المادة	c) النسب الثابتة	d) حفظ الكتلة
77	ما اسم العالم الذي استطاع عن طريق التجارب تحديد النسبة المئوية بالكتلة للعناصر الداخلة في التفاعلات:			
	a) دالتون	b) أرسطو	c) أفلاطون	d) ديمقريطيس

LIVEWORKSHEETS

78	عينة من مركب مجهول كتلتها 60g تحتوي على 30g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب:			
	a) 60%	b) 30%	c) 50%	d) 90%
79	يتفاعل 1g هيدروجين كلياً مع 19g فلور. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب الناتج:			
	a) 5%	b) 95%	c) 85%	d) 1%
80	لدينا مركب مكون من الهيدروجين والكربون فإذا كانت نسبة الكربون فيه 75% فكم وزن الهيدروجين في 20g من هذا المركب:			
	a) 15	b) 10	c) 5	d) 4
81	القانون الذي ينص على" عند تكوين مركبات مختلفة من اتحاد العناصر نفسها فإن النسبة بين كتل أحد العناصر تتحد مع كتلة ثابتة من عنصر آخر في هذه المركبات هي نسبة عددية بسيطة وصحيحة" هو:			
	a) النسب المتضاعفة	b) بقاء المادة	c) النسب الثابتة	d) حفظ الكتلة
82	يوضح مركبا الماء H_2O وفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 قانون:			
	a) حفظ الكتلة	b) بقاء المادة	c) النسب الثابتة	d) النسب المتضاعفة

LIVEWORKSHEETS