

الصف : اول ثانوي		المملكة العربية السعودية	
المادة : كيمياء 1		وزارة التعليم	
التاريخ : 11 / 1443 هـ		إدارة التربية والتعليم بمحافظة	
الزمن : ساعتان	اختبار الفصل الدراسي الثالث الدور الأول - العام الدراسي 1443 هـ	مدرسة	
المدقق	المراجع	المصحح	الدرجة
	/	/	40
			اسم الطالب
			رقم الجلوس

11

السؤال الأول : (أ) : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية

1	أ - كيميائية	ب - فيزيائية مميزة	ج - كيميائية وفيزيائية	د - فيزيائية غير مميزة
2	أ - 13 ، 14	ب - 11 ، 13	ج - 11 ، 14	د - 13 ، 15
3	أ - الميثان	ب - الفريون CFC	ج - الأمونيا	د - إيثانول
4	أ - طمسون	ب - ديمقريطس	ج - رذرفود	د - جون دالتون
5	أ - تكوين	ب - احلال مزدوج	ج - احتراق	د - احلال بسيط
6	أ - 2	ب - 0.5	ج - 4	د - 5
7	أ - احماض	ب - املاح	ج - قواعد	د - احماض وقواعد
8	أ - 4	ب - 3	ج - 1	د - 6
9	أ - درجة الحرارة	ب - حجم البالون	ج - حجم الغاز	د - كمية الهواء في البالون
10	أ - البحث النظري	ب - البحث النظري والتطبيقي	ج - البحث التطبيقي	د - البحث الوصفي

1	الرمز (s) في المعادلة الكيميائية يشير الى الحالة الصلبة والسائلة	()
2	الايونات المتفرجة لا تشارك في التفاعل	()
3	يطلق على العبارة او التفسير المؤقت قابل للاختبار بالفرضية	()
4	تغير اللون من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي	()
5	طاقة المستوى 3S أقل طاقة من المستوى 3d	()
6	النظائر التي تحتوي عدد الالكترونات متساوية وعدد النيوترونات مختلف لنفس الذرة بسبب اختلاف العدد الكتلي	()
7	المعادلة اللفظية للتفاعل $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ هي عند تفاعل النيتروجين مع الهيدروجين ينتج الامونيا	()
8	الوحدة في النظام العالمي لقياس المادة هو المول	()
9	اقصى عدد الالكترونات في المستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي 18 الكتروناً	()
10	عدد ذرات 7.475mol من النحاس تساوي 4.5×10^{24} ذرة	()
11	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الماغنسيوم هي $Mg(OH)_2$	()
12	طريقة فصل الرمل من الحديد بوجود الماء بطريقة الترشيح والمغناطيس والتقطير	()
13	عند تفاعل 10 g من البوتاسيوم مع غاز الكلور فانتج 45.75g من اكسيد البوتاسيوم فان كتلة غاز الاكسجين 35.75g	()
14	تتصف المادة في الحالة الصلبة بانه لها شكل وحجم محددان	()
15	كتلة الجسم ثابتة لا تتغير بتغير المكان	()

السؤال الثالث (أ) اختر المصطلح المناسب :-

(المخلوط غير المتجانس - التغيرات الكيميائية - قانون حفظ الكتلة - جسيمات الفا - الكتلة المولية - الالكترونات)

- 1- كتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية
- 2- جسيمات سالبة الشحنة تدور حول نواه الذرة
- 3- اشعة تصدر من نواه الذرة شحنتها موجبه ثنائية وتحوى على بروتونين ونيوترونين
- 4- تحويل المادة الى مادة جديدة بخواص جديدة تختلف في المظهر والتركيب عن المادة الاصلية
- 5- الكتلة لاتفنى ولا تستحدث اثناء التفاعل الكيميائي وتكون كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة
- 6- مزيج من مادتين او اكثر دون اتحاد كيميائي وتركيبه غير منتظم ومكوناته متمايزة

(ب) عند تفاعل 7.5 g من الكالسيوم مع غاز الكلور لانتاج 56.32g من كلوريد الكالسيوم ، ما النسبة بالكتلة لعنصر

الكالسيوم ؟ .