

اختبار كيمياء – الصف التاسع – الفصل الدراسي الأول

عدد الأسئلة: 15

الاسم: _____

الصف: _____

التاريخ: _____

♦ أولاً: اختر الإجابة الصحيحة (من 1 إلى 7)

1) ما العنصر الذي رمزه O ؟

أ) أوكسجين ب) أوزميوم ج) نيتروجين د) هيدروجين

2) عدد الإلكترونات في ذرة متعادلة عددها الذري = 6 هو:

أ) 3 ب) 6 ج) 8 د) 12

3) أي مما يلي ليس تغيراً كيميائياً؟

أ) صدأ الحديد ب) احتراق الورق ج) ذوبان الملح د) تخمر الحليب

4) من الحالات الفيزيائية للمادة:

أ) سائل ب) غاز ج) صلب د) جميع ما سبق

5) التغير الفيزيائي يتميز بأنه:

أ) ينتج مادة جديدة ب) لا يغير تركيب المادة ج) دائم دائماً د) لا يحدث في الطبيعة

6) (H₂O) يعتبر:

أ) عنصر ب) مخلوط ج) مركب د) لا شيء مما ذكر

7) ما اسم الجهاز المستخدم لفصل مكونات المخلوط السائل؟

أ) الفلتر ب) الميزان ج) المكثف د) جهاز التقطير

♦ ثانياً: صح أم خطأ (من 1 إلى 4)

1) الإلكترونات توجد داخل نواة الذرة. ()

2) المخلوط يتكون من عنصرين أو أكثر غير متحدین كيميائياً ()

3) عند تجمد الماء، فإن التغير يكون كيميائياً ()

4) الغازات قابلة للضغط أكثر من السوائل والمواد الصلبة ()

♦ ثالثاً: أكمل الفراغات (من 2 إلى 4)

1) الرمز الكيميائي لعنصر الصوديوم هو. _____

2) الذرة تحتوي على ثلاث جسيمات رئيسية وهي _____، _____، _____.

3) عند تسخين الجليد، يتحول إلى. _____

4) المادة التي لها شكل وحجم ثابت تُسمى _____