



امتحان التقويم الثاني

مادة العلوم

التاريخ 13 / 11 / 2023

وزارة التربية والتعليم

مديرية التربية لواء الجامعة

أستاذ يوسف رمضان

الصف الثامن (أ ، ب ، ج ، د)

اسم الطالب:

السؤال الأول: ضع إشارة (✓) أمام الاجابة الصحيحة وإشارة (x) أمام الاجابة الخاطئة / (6 علامات)

- (1) البروتون جسيم موجب الشحنة يوجد بداخل النواة وكتلته $1.673 \times 10^{-24} \text{ g}$ ()
- (2) حالات المادة تكون إما صلبة أو سائلة ()
- (3) يسمى عدد الإلكترونات الموجودة في نواة ذرة أي عنصر العدد الكتلي ()
- (4) تكون الذرة متعادلة كهربائياً لأن شحنة البروتونات مساوية لشحنة الإلكترونات ()
- (5) تسمى المجموعة الثالثة التي عناصرها فلزات صلبة بـ القلويات الأرضية ()
- (6) العنصر يتكون من نوع واحد من الذرات وأن لكل عنصر ذراته الخاصة المميزة ()

السؤال الثاني: اذكر اسم العالم لكل مما يلي :- / (3 علامات)

- (1) من هو العالم الذي توصل أن كتلة الذرة تتمركز في حيز متناه في الصغر أطلق عليه النواة ()
- (2) من هو العالم الذي أجرى تجارب عملية نتج عنها اكتشاف النيوترونات ()
- (3) من هو عالم الفيزياء الانجليزي الذي لاحظ أنه يمكن تطوير الجدول الدوري وتحسينه ()

السؤال الثالث: احسب العدد الكتلي لعنصر النيون ^{10}Ne وبين التوزيع الإلكتروني / (7 علامات)

وهل ذرة العنصر مستقرة أم غير مستقرة؟؟

السؤال الرابع: جدول مقارنة الفلزات واللا فلزات مع ذكر أمثلة من العناصر لكل منهما: (8 علامات)

الفلزات	اللافلزات	
		أمثلة العناصر
		الخصائص

السؤال الخامس: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة:- / (16 علامة)

1) أول نسخة من الجدول الدوري رتبت العناصر فيه وفقاً لزيادة :

(أ) كتلتها الذرية (ب) أعدادها الذرية (ج) أعداد نيوتروناتها (د) أعدادها الكتلية
2) في أي عام تم نشر أول نسخة من الجدول الدوري :

(أ) 1968 (ب) 1869 (ج) 1896 (د) 1892
3) العناصر التي توجد ضمن مجموعة واحدة تمتلك.....

(أ) عناصر متشابهة (ب) خصائص متشابهة (ج) عناصر مختلفة (د) خصائص مختلفة
4) في الجدول الدوري تسمى الأعمدة وتسمى الصفوف

(أ) مجموعات - دورات (ب) دورات - مجموعات (ج) دورات - دورات (د) لا شيء مما ذكر
5) الدورة الثانية في الجدول الدوري تبدأ بعنصر وتنتهي بعنصر

(أ) $1\text{H} - 2\text{He}$ (ب) $3\text{Li} - 10\text{Ne}$ (ج) $2\text{He} - 3\text{Li}$ (د) $1\text{H} - 10\text{Ne}$
6) تتشابه العناصر في خصائصها الفيزيائية والكيميائية التي توجد في

(أ) العمود الواحد (ب) الدورة الواحدة (ج) الصف الواحد (د) جميع ما ذكر
7) عناصر المجموعة 13 جميعها فلزات صلبة ما عدا

(أ) البورون (ب) البريليوم (ج) الزئبق (د) الكربون
8) اذكر العدد الذري لعنصر الكربون

(أ) 3 (ب) 12 (ج) 10 (د) 6

9+) ماذا تسمى عدد الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي لأي عنصر هي التي تحدد رقم المجموعة التي يقع فيها هذا العنصر ؟؟

(أ) دورات التكافؤ (ب) الكتلونيات التكافؤ (ج) مجموعات التكافؤ (د) لا شيء مما ذكر

انتهت الأسئلة ... مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح