



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:

/ (16 علامة)

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة:-

(1) في الجدول الدوري الحديث رتبت العناصر فيه وفقاً لزيادة :

(أ) كتلتها الذرية (ب) أعدادها الذرية (ج) أعداد نيوتروناتها (د) أعدادها الكتلية

(2) في أي عام نشر أول نسخة من الجدول الدوري :

(أ) 1968 (ب) 1896 (ج) 1869 (د) 1892

(3) من هو عالم الفيزياء الانجليزي الذي لاحظ أنه يمكن تطوير الجدول الدوري وتحسينه

(أ) ديميتري مندليف (ب) جيمس واتسون (ج) هنري موزلي (د) ديميتري إيفانوفسكي

(4) في الجدول الدوري تسمى الصفوف وتسمى الأعمدة

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

(5) الدورة الأولى 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) الصف الواحد (ب) الدورة الواحدة (ج) العمود الواحد (د) الجدول الدوري

(7) عناصر المجموعة 13 جميعها فلزات صلبة ما عدا

(أ) الزئبق (ب) البريليوم (ج) الكربون (د) البورون

(8) اذكر العدد الذري لعنصر المغنيسيوم

(أ) 10 (ب) 12 (ج) 17 (د) 18

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

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

السؤال الثاني: ضع إشارة (✓) امام الاجابة الصحيحة واسارة (x) أمام الاجابة الخاطئة / (6 علامات)

(1) الإلكترون جسيم سالب الشحنة يدور في الفراغ الموجود في الذرة وكتلته $9.11 \times 10^{-24} \text{ g}$ ()

(2) الذرة هي أصغر جزء في العنصر وغير قابل للتقسيم بالطرائق الفيزيائية والكيميائية البسيطة ()

(3) يسمى عدد البروتونات الموجودة في نواة ذرة أي عنصر العدد الكتلي ()

(4) تعرف عدد النيوترونات أنها ذرات للعنصر لها العدد الذري نفسه لكن نواها تحتوي على أعداد مختلفة من النيوترونات ()

(5) تسمى المجموعة الثانية التي عناصرها فلزات صلبة ب القلويات الأرضية ()

(6) أشباه الفلزات عبارة عن عناصر تشترك في بعض خصائصها مع الفلزات وبعضها الآخر مع اللافلزات ()

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

(1) من هو العالم الذي اكتشف الإلكترونات ()

(2) من هو العالم الذي توصل أن كتلة الذرة تتمركز في حيز متناه في الصغر أطلق عليه النواة ()

(3) من هو العالم الذي أجرى تجارب عملية نتج عنها اكتشاف النيوترونات ()

السؤال الرابع: احسب العدد الكتلي لعنصر النيتروجين $^{14}_7\text{N}$ وبين التوزيع الإلكتروني (7 علامات)

وهل ذرة العنصر مستقرة أم غير مستقرة؟؟

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

| اللافلزات | الفلزات | |
|-----------|---------|---------------|
| | | الخصائص |
| | | أمثلة العناصر |

انتهت الأسئلة ... مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح