

ملاحظة: الإجابة في نفس ورقة الامتحان

(6 = 1 X 6 درجات)

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس:

- (1) أي من العبارات الآتية تعتبر خاصية كيميائية :
[NO₂ غاز سام - الصوديوم نشط جدا - القواعد لها طعم مر -]
- (2) الأعداد الكمية الأربعة للإلكترون م قبل الأخير في ذرة الجاليوم Ga₃₁ هي على التوالي (n, l, m_l, m_s):
[(3, 2, 2, -1/2) - (3, 2, -2, +1/2) - (4, 1, 0, +1/2) -]
- (3) ذرات لها نفس العدد الكتلي هي:
[ذرات لعناصر مختلفة - ذرات لنظائر نفس العنصر - ذرات لها نفس عدد النيوترونات -]
- (4) تتساوي درجة الحرارة في كل من التدرجيين المنوي والفهرنهايتي عند الدرجة:
[40- , 35- , 10-]
- (5) إذا كانت كتلة ذرة F₉ أكبر 19 مرة من كتلة ذرة الهيدروجين . فإن عدد النيوترونات في ذرة F هي
[10 - 9 - 19]
- (6) أحد الأزواج التالية ليست متشابهة إلكترونياً (لا تحتوي نفس العدد من الإلكترونات):
[Mn²⁺, V²⁺ - F⁻, O²⁻ - S²⁻, Ar₁₈ - B⁻, C₆]

السؤال الثاني : السليكون في الطبيعة الذي عدده الذري 14 هو خليط من ثلاث نظائر . نظير 28 ونسبة وجوده 92.2% في الخليط والنظير 29 الذي يشارك بنسبة 4.7% في الخليط , أما النظير الثالث فهو النظير 30 . اجب عن الاستفسارات الآتية :

(5 = 1 X 5 درجات)

1- إلي ماذا تشير الأرقام الآتية 28 , 29 , 30

.....

2- أي من بين هذه النظائر يحوي عدد نيوترونات أكثر

.....

3- اكتب رمزا يعبر عن كل نظير إذا علمت أن رمز السليكون Si

.....

4- احسب نسبة وجود النظير 30 في الخليط

.....

5- احسب الوزن الذري للسليكون

(4 درجات = 1×4)

السؤال الثالث : فسر ما يلي :

1- الأوزان الذرية للعناصر هي أعداد غير صحيحة بشكل عام , علي الرغم من أن البروتونات والنيوترونات هي أعداد صحيحة

2- يميز العنصر دائما بحسب عدده الذري وليس عدده الكتلي

3- أوجه التشابه بين $^{12}\text{Mg}^{+2}$, $^{13}\text{AL}^{+3}$

4- العناصر التالية تعتبر عناصر انتقالية Fe_{26} , V_{23} , Ti_{22}

السؤال الرابع - يوجد عنصر الكبريت في الطبيعة في صورة أربعة نظائر , أوزانها هي amu (35.967 , 33.468 , 32.971 , 31.972)

فإذا كانت الوفرة الطبيعية لأخف هذه النظائر هي 95.01% ولائقلها هي 0.01% ومتوسط الوزن الذري للكبريت هو 32.084 amu

(5 درجات)

احسب النسبة المئوية للوفرة الطبيعية للنظيرين الآخرين ؟

انتهت الأسئلة