najah213.com · نجاح 213

| | |
|---|---|
| الجمهورية الجزائرية الديموقراطية الشعبية | مديرية التربية لولاية يرج بوعريريج |
| ثانوية عيسى حميطوش –البرج مركز- | المستوى:1 ج م ع ت |
| 2022/2023 الفرض الثاني للفصل الاول في العلوم الفيزيائية | المدة 1 ساعة |

## التمرين الأول

### الجزء الاول

1. ليكن العنصر الكيميائي $X$ .حيث تحمل نواته الشحنة الكهربائية $Q_n = 2.08 \times 10^{-18} c$
   - اوجد العدد الذري $Z$.....
   - اسم العنصر.....
2. اذا علمت ان $A = 2\,Z + 1$
   - أحسب العدد$A$ .....
   - ماذا يمثل العدد$A$.....
   - اكتب رمز نواته.....
3. احسب كتلة الذرة:

   .....

   .....
4. أكتب التوزيع الالكتروني للعنصر $X$:

   .....
   - حدد موقعه في الجدول الدوري البسيط.....
   - اكتب رمز شاردته .....
   - ماهو التوزيع الالكتروني الموافق للشاردة .....
   - ما هي القاعدة المحققة .....
   - اكتب معادلة التشرد .....
   - هل هو كهروايجابي ام كهروسلبي مع التعليل .....

   .....
5. مثل حسب لويس العنصر $X$.....
6. ماهو تكافؤ العنصر $X$.....
7. لدينا قطعة من العنصر $X$ كتلتها $\boldsymbol{m = 2.5g}$
   - اوجد عدد الذرات المحتواة في القطعة .....

   .....

### الجزء الثاني

1. ليكن العنصر الكيميائي $Y$حيث يحتوي على $N = 20$نيترون
   - اذا علمت أن $Z = \frac{A-3}{2}$
     اكتب رمز العنصر الكيميائي .....

     .....

     .....

     .....

     .....

SCAN ME

www.dzexams.com

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً

najah213.com

2. للعنصر الكيميائي $Y$ نظير حيث كتلة نواته $m(Y) = 5.84 \times 10^{-26}\ Kg$

عرف النظير .....

.....

-اوجد العدد الذري .....

-اوجد العدد الكتلي .....

.....

3. اوجد نسبة تواجد كل نظير اذا علمت ان الكتلة الذرية المتوسطة للعنصر $Y$ هي $m(Y) = 35.5\ U$

-احسب نسبة تواجد كل نظير .....

.....

.....

.....

**الجزء الثالث**

يتحد العنصر $X$ مع العنصر $Y$ لتشكيل جزيء صيغته $XY_n$

- اوجد $n$ عدد ذرات العنصر $Y$ المرتبطة بالعنصر $X$ لتشكيل هذا الجزيء .....

.....

- اكتب صيغته الجزيئية .....
- مثل حسب لويس الجزيء .....

.....

- حدد عدد الازواج(الثنائيات) في الجزيء.....
- **المعطيات**

| | | |
|---|---|---|
| $m_p = 1.67\ 10^{-27} Kg$ | $q_p = -q_é = 1.6\ 10^{-19} c$ | $1\ u = 1.66\ 10^{-27} Kg$ |

**التمرين الثاني**

- أكمل الجدول التالي

| الجزيء | تمثيل لويس | نوع الروابط | نوع الثنائيات (الازواج) |
|---|---|---|---|
| $OF_2$ | | | |
| $SiO_2$ | | | |
| $COCl_2$ | | | |
| $PCl_3$ | | | |
| $H_2CO_2$ | | | |
| $H_2C_2$ | | | |

**المعطيات**

**بالتوفيق والسداد عن عائلة الفيزياء**