

## أسئلة عن : كيمياء - تدريب ١

١. العنصر فيما يلي هو

Ca

rNH

rCO<sub>2</sub>Na

الخيار الاول والثانى معا

---

٢. المركب فيما يلي هو

Zn

Be

Ca

rNH

---

٣. البروتون

يحمل شحنة موجبة

كثافته أصغر من كثافة الإلكترون

يدور في غلافات حول النواة

لاشئ مما سبق

---

٤. الإلكترون

يحمل شحنة سالبة

كثافته أكبر من كثافة البروتون

هو أحد مكونات النواة

جميع ما سبق

---

٥. النيوترون

هو أحد مكونات النواة

يحمل شحنات موجبة

يحمل شحنات سالبة

الخيار الاول والثانى معا

٦. النظائر هي
٧. ذرات لها عدد مختلف من البروتونات والإلكترونات
- ذرات لها نفس عدد النيوترونات
- خليط من ذرات مختلفة
- ذرات لنفس العنصر تختلف في عدد الكتلة

٨. وحدة النظام الدولي الأساسية فيما يلي

- الكلفن
- النيوتن
- الباسكال
- الخيار الأول والثاني معا

٩. الوحدة المشتقة فيما يلي

- الكيلوجرام
- الأمبير
- الثانية
- النيوتن

١٠. ٠,٥ كجم تساوي

- ٥٠٠ جرام
- ٥٠٠٠٠٠ ملجم
- الخيار الأول والثاني معا
- ٥٠٠٠ ملجم

١ كيلوجرام = ١٠٠٠ جرام

١ كيلوجرام = ١٠٠٠٠٠٠٠ ملجم (١٠٠٠ × ١٠٠٠)

١١. ١٩ = \_\_\_\_\_ كلفن

كالفن = منوي + ٢٧٣

منوي = كالفن - ٢٧٣

- ٢٩٢ كلفن
- ٢٩٤ كلفن
- ٢٨٩ كلفن
- ٢٩١ كلفن

١٢. عدد المولات الموجودة في ٦١ جم من غاز الامونيا  $\text{NH}_3$  هو :

$$1 \text{ مول من غاز الامونيا} = (\text{H}) 1 \times 3 + (\text{N}) 14 \times 1 = 17 \text{ جم}$$
$$61 = ? \text{ جم}$$
$$61 \div 17 = 3,59 \text{ مول}$$

- ٣,٥٩  
 ٢,٨٩  
 ٤,٠٩  
 ٢,٨٩

١٣. عدد الجرامات الموجودة في ١ مول من غاز  $\text{NO}_2$  هي :

$$1 \text{ مول من غاز } \text{NO}_2 = (\text{O}) 16 \times 2 + (\text{N}) 14 \times 1 = 46 \text{ جم}$$

- ٤٧  
 ٤٦  
 ٤٤  
 ٤٩

١٤. أي المركبات الآتية يعتبر ملحا؟

- $\text{MgSO}_4$   
  $\text{MgCl}_2$   
  $\text{SO}_2 \cdot \text{Na}$   
 جميع ما سبق

١٥. الزوج الذي يمثل نظيرين فيما يلي :

- $\text{Cl}^{37}, \text{Cl}^{35}$   
  $\text{Li}^7, \text{F}^{19}$   
  $\text{He}^4, \text{H}^1$   
  $\text{Ca}^{40}, \text{Na}^{23}$

١٦. الصيغة الأولية (البسيطة) فيما يلي:

- $\text{N}_2\text{H}_2\text{C}$   
  $\text{H}_2\text{C}$   
  $\text{H}_2\text{N}$   
 جميع ما سبق

١٧. الوحدة الدولية لقياس كمية المادة هي:

- المول
  - الجرام
  - الميليغرام
  - جميع ما سبق
- 

١٨. الوحدة الدولية لقياس الضغط هي:

- الباسكال
  - الأمبير
  - الكلفن
  - الخيار الاول والثانى معا
- 

١٩. الوحدة الدولية لقياس القوة هي:

- النيوتن
  - الباسكال
  - الكلفن
  - لاشيء مما سبق
- 

٢٠. الوحدة الدولية لقياس درجة الحرارة هي:

- الباسكال
  - الأمبير
  - المول
  - لاشيء مما سبق
- 

٢١. الوحدة الدولية لقياس الطاقة هي:

- الجول
  - المتر
  - الثانية
  - جميع ما سبق
-

٢٢. النسبة المئوية الوزنية للكالسيوم في CaCl<sub>2</sub> تساوي:

٣٦,٠٤%

٦٣,٩٦%

٦٩,٥٧%

جميع ما سبق

النسبة المئوية = وزن الكالسيوم ÷ وزن CaCl<sub>2</sub> × ١٠٠

$$= ٣٦\% = ١٠٠ \times ١١٠ \div ٤٠$$

٢٣. الرمز الكيميائي لعنصر اليود هو:

I

U

C

الخيار الاول والثاني معا

٢٤. الصيغة الكيميائية لكوريد الصوديوم هي:

KCl

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

NaOH

لا شيء مما سبق

٢٥. ٣٠٠٠٠ بيكومتر تساوي:

٣,٠٠ متر

٣٠ نانومتر

٣٠٠٠ ميكرومتر

٣,٠٠ سم

١ نانومتر = ١٠٠٠ بيكومتر

٣٠٠٠٠ بيكومتر = ٣٠ نانومتر

٢٦. ١٠٠٠ نانومتر تساوي:

10<sup>-٤</sup> متر

10<sup>-٦</sup> سم

10<sup>-٦</sup> متر

10<sup>-٣</sup> بيكومتر

١ متر = ١٠ × ١٠<sup>٩</sup> نانومتر

١ نانومتر = ١٠ × ١٠<sup>-٩</sup> متر

١٠٠٠ نانومتر = ١٠ × ١٠<sup>-٦</sup> متر

٢٧. القيمة الأكبر فيما يلي:

$$1 \text{ بيكوميتير} = 1 \times 10^{12} \text{ متر}$$

$$1 \text{ نانوميتر} = 1 \times 10^9 \text{ متر}$$

$$1 \text{ ميكروميتر} = 1 \times 10^6 \text{ متر}$$

$$1 \text{ ميليوميتر} = 1 \times 10^3 \text{ متر}$$

$$50 \text{ ميكروميتر} \text{$$

$$5000 \text{ نانوميتر} \text{$$

$$500000 \text{ بيكوميتير} \text{$$

$$0,500 \text{ ميليوميتر} \text{$$

٢٨. عدد البروتونات (P) والإلكترونات (e) والنيوترونات (n) في العنصر

$^{17}_8\text{O}$

$$P = 17, e = 17, n = 9 \text{$$

$$P = 8, e = 8, n = 9 \text{$$

$$P = 8, e = 17, n = 8 \text{$$

$$P = 8, e = 8, n = 17 \text{$$

٢٩. عدد البروتونات (P) والإلكترونات (e) والنيوترونات (n) في الأيون

$^{16}_8\text{O}^{2+}$

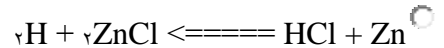
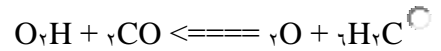
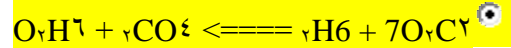
$$P = 8, e = 6, n = 8 \text{$$

$$P = 8, e = 6, n = 8 \text{$$

$$P = 8, e = 6, n = 16 \text{$$

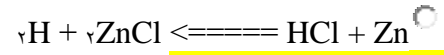
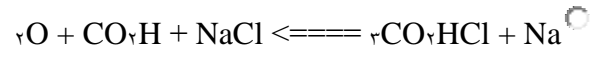
$$P = 16, e = 8, n = 8 \text{$$

٣٠. المعادلة الموزونة فيما يلي:

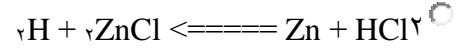


الخيار الأول والثاني معا

٣١. المعادلة غير المتوازنة فيما يلي:



الخيار الاول والثاني معا



٣٢. اوجد عدد جرامات الصوديوم

<sup>23</sup>  
Na  
11

٣٣. الموجودة في ٢,٥ مول من الصوديوم.

١ مول من الصوديوم = ٢٣ جم

٢,٥ مول = ؟

؟ = ٢٣ × ٢,٥ = ٥٧,٥ جم

٥٩,٥

٥٦,٥

٥٧,٥

٦٠,٥