

## أسئلة عن : كيمياء - تدريب ٥

1. العنصر فيما يلي هو

K

Be

الخيار الاول والثاني معا

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

[Read More..](#) | top

2. المركب فيما يلي هو

CaCl<sub>2</sub>

O

Zn

جميع ما سبق

[Read More..](#) | top

3. البروتون

هو أحد مكونات نواة الذرة

يحمل شحنة سالبة

يدور في غلافات حول النواة

لا شيء مما سبق

4. الإلكترون

- يدور في غلافات حول النواة
- كتلته أصغر بكثير من كتلة البروتون
- الخيار الأول والثاني معا
- يحمل شحنة موجبة

[Read More..](#) | top

5. النيوترون

- متعادل الشحنة
- يحمل شحنات سالبة
- يدور في غلافات حول النواة
- جميع ما سبق

[Read More..](#) | top

6. النظائر هي

- ذرات لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات
- ذرات لنفس العنصر تختلف في عدد الكتلة
- الخيار الأول والثاني معا
- خليط من ايونات عناصر مختلفة

[Read More..](#) | top

7. وحدة النظام الدولي الأساسية فيما يلي

- الثانية
- المتر المربع
- الياسكال
- الخيار الاول والثاني معا

[Read More..](#) | [top](#)

8. الوحدة المشتقة فيما يلي

- المتر
- الأمتير
- المتر المكعب
- الكيلوجرام

[Read More..](#) | [top](#)

$$\text{ملجم} \frac{١٥}{١٠٠٠ \times ١٠٠٠}$$

$$١٥ \frac{١٥}{١٠٠٠}$$

9. ٥,٥ كجم تساوي
- ٥٠٠٠٠٠ ملجم
  - ٥٠٠٠٠٠٠ جرام
  - ٥٠٠٠٠ ملجم
  - الخيار الاول والثاني معا

[Read More..](#) | [top](#)

10. ٣٠٥ كفن = \_\_\_\_\_ م°

٣٠٥ كفن - ٧٣

٢٦

٢٠

٢٢

٢٣

[Read More..](#) | top

11. عدد المولات الموجودة في ١٨٢ جم من غاز الامونيا  $NH_3$  هو: غاز  $NH_3$  مولات =  $12 + 17 \times 3 = 67$

عدد المولات =  $\frac{\text{الوزن بالطن}}{\text{الوزن المولي}}$

$\frac{182}{17} =$

$$\frac{182}{17} =$$

١١,٢١

١٠,٧١

١٠,٠١

١٠,٠١

[Read More..](#) | top

12. عدد الجرامات الموجودة في ٣,٥ مول من غاز  $NO_2$  هي:

١ مول من غاز  $NO_2$  =  $14 + 16 \times 2 = 46$

٣,٥ مول من غاز  $NO_2$  = ?

$$= \frac{46 \times 3,5}{1} = ?$$

١٦٣

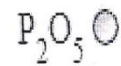
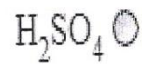
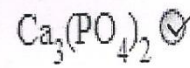
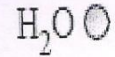
١٦٤

١٦١

١٦٠

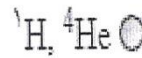
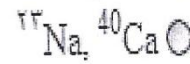
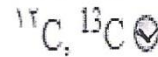
[Read More..](#) | top

13. أي المركبات الآتية يجتبر ملحا؟



[Read More..](#) | [top](#)

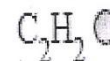
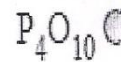
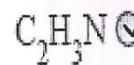
14. الزوج الذي يمثل نظيرين فيما يلي :



لا شيء مما سبق

[Read More..](#) | [top](#)

15. الصيغة الأولية (البسيطة) فيما يلي:



الخيار الاول والثاني معا

- 16 المول من أي مركب يحتوي:
- عدد أفوجادرو من جزئيات مركب
  - ١ كجم من مركب
  - ١ جرام من العنصر
  - لا شيء مما سبق

[Read More..](#) | [top](#)

17. الوحدة الدولية لقياس الضغط هي:
- الأمبير
  - المتر
  - المول
  - لا شيء مما سبق

[Read More..](#) | [top](#)

- 18 يستخدم النيوتن لقياس
- القوة
  - الطاقة
  - التيار الكهربائي
  - لا شيء مما سبق

[Read More..](#) | [top](#)

19 يستخدم الكلفن لقياس

درجة الحرارة

الضغط

التيار الكهربائي

لانتىء مما سبق

[Read More..](#) | top

20 الوحدة الدولية لقياس الطاقة هي:

الجول

الثانية

المول

لانتىء مما سبق

[Read More..](#) | top

21 النسبة المئوية الوزنية للنيتروجين في  $\text{NO}_2$  تساوي:

%30,34

%33,3

%66,7

الخيار الاول والثانى معا

100 X  $\frac{\text{وزن النيتروجين}}{\text{وزن } \text{NO}_2}$

100 X  $\frac{14}{27 = 14 + 16 \times 2}$

[Read More..](#) | top

22 الرمز الكيميائي لعنصر الكالسيوم هو:

Ca

Na

S

الخيار الاول والثاني معا

[Read More..](#) | top

23 الصيغة الكيميائية لكبريت الصوديوم هي:

KCl

CaO

NaOH

لا شيء مما سبق

[Read More..](#) | top

24 ٤٠٠٠٠ بيكومترات تساوي:

٤٠٠٠ ميكرومتر

٤٠ نانومتر

٤,٠٠ سم

٤,٠٠ متر

[Read More..](#) | top

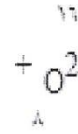
طاحو صغى

$$= \frac{40000 \text{ بيكومتر}}{1000} = 40 \text{ نانومتر}$$





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



P = 8, e = 6, n = 8

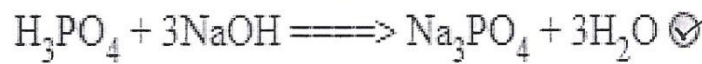
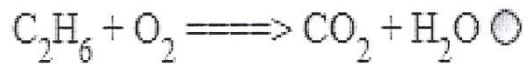
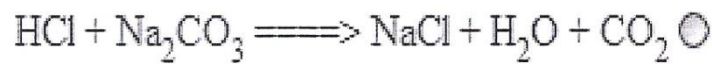
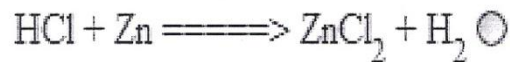
P = 8, e = 6, n = 8

P = 8, e = 6, n = 16

P = 16, e = 8, n = 8

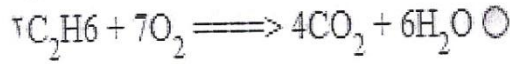
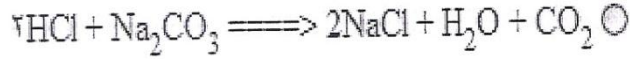
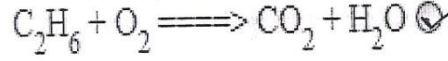
[Read More..](#) | top

29. المعادلة الموزونة فيما يلي:



[Read More..](#) | top

30. المعادلة غير المتوازنة فيما يلي:



ⓓ الخيار الأول والثاني معا

[Read More..](#) | top

31. يوجد عدد جرامات الاوكسجين

١١  
٠  
١٨  
١٨

١ مول اوكسجين = ١٨  
١٨ - مول اوكسجين = ؟

الموجودة في ٢.٨ مول من الاوكسجين. ∴ = ؟

١٤.٨ ⓐ

١٥.٨ ⓑ

١٢.٨ ⓒ

١١.٨ ⓓ

[Read More..](#) | top

بعد اجابة الأسئلة اضغط هنا < النتيجة