

كيمياء - ترتيب (2)

العنصر فيما يلي هو -

Fe

CO<sub>2</sub>

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

جميع ما سبق

1. المركب فيما يلي هو

MgCl<sub>2</sub>

K

Be

جميع ما سب

2. البروتون

هو أحد مكونات نواة الذرة

كتلته أكبر من كتلة الإلكترون

الخيار الأول والثاني معا

يدور في غلافات حول النواة

3. الإلكترون

يحمل شحنة سالبة

يحمل شحنة موجبة

متعادل الشحنة

لاشيء مما سبق

4. النيوترون

هو أحد مكونات الذرة

يحمل شحنات سالبة

يدور في غلافات حول النواة

لاشيء مما سبق

5. النظائر هي

أيونات سالبة لذرات مختلفة

أيونات موجبة لذرات مختلفة

خليط من ايونات عناصر مختلفة

لاشيء مما سبق

6. وحدة النظام الدولي الأساسية فيما يلي.

شمعة

النيوتن

الكيلوجول

لاشيء مما سبق

7. الوحدة المشتقة فيما يلي

الجول

النيوتن

الخيار الأول والثاني معا

المتري

8. 0.5 كجم تساوي

500000 ملجم

5000000 جرام

5000 جرام

جميع ما سبق

9.  $21^\circ =$  كلفن

294

298

298

293

291

10. عدد المولات الموجودة في 38 جم من غاز الامونيا  $NH_3$  هو :

عدد جزيئات = الوزن الجزيئي

الوزن الجزيئي

$$\frac{38}{17} =$$

2.24

1.54

2.74

1.54

11. عدد الجرامات الموجودة في 0.5 مول من غاز  $NO_2$  هي :

23

20

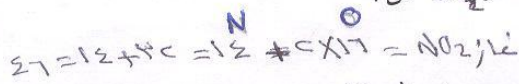
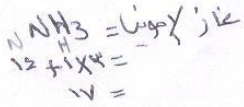
24

21

12. أي المركبات الآتية يعتبر ملحا؟

$Na_2CO_3$

$H_2O$



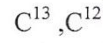
$$27 = \text{مول } NO_2$$

$$? = \text{مول } NO_2 \cdot 10$$

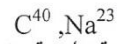
$$27 \times 10 = ?$$



13. الزوج الذي يمثل نظيرين فيما يلي :  
لاشيء مما سبق



الخيار الاول والثاني معا ✓



14. الصيغة الأولية (البسيطة) فيما يلي:



الخيار الاول والثاني معا ✓



15. المول من أي مركب يحتوي:

عدد أفوجادرو من جزئيات مركب ✓

1 ملجم من مركب

1 جرام من العنصر

جميع ما سبق

16. يستخدم الباسكال لقياس

القوة

التيار الكهربائي

الضغط ✓

الطاقة

17. الوحدة الدولية لقياس القوة هي:

النيوتن ✓

الكلفن

المتر

المول

18. الوحدة الدولية لقياس درجة الحرارة هي:

المتر

النيوتن

المول

الكلفن ✓

19. الوحدة الدولية لقياس الطاقة هي:

الجول

الثانية

النيوتن

جميع ما سبق

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

30.34%

69.57%

50%

جميع ما سبق

21. الرمز الكيميائي لعنصر الفوسفور هو:

P

Si

Na

S

22. الصيغة الكيميائية لكاربونات الصوديوم هي:



NaCl

NaOH

جميع ما سبق

23. 50000 بيكومتر تساوي:

50 نانومتر

5.00 سم

5.00 متر

5000 ميكرومتر

24. 1000 نانومتر تساوي:

$10^6 \times 1$  بيكومتر

$10^4 \times 1$  سم

$10^6 \times 1$  سم

لا شيء مما سبق

25. القيمة الأصغر فيما يلي:

8000 نانومتر

0.800 ملليمتر

$8 \times 10^5 \text{ Pic}$

$8 \times 10^7 \text{ Pic}$

وزن النيتروجين  $\times 100$  (من جدول الدوري)  
وزن  $\text{NO}_2$

$100 \times \frac{14}{46}$

$80 \times 10^3$  p.c. 80000 بيكومتر ✓

$80 \times 10^6$  p.c. ← 80 ميكرومتر ✓

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

$^{37}_{17}\text{Cl}$

.27

$P = 17, e = 37, n = 17$  ✓

$P = 37, e = 37, n = 20$  ✓

$P = 17, e = 17, n = 20$  ✓

$P = 17, e = 17, n = 37$  ✓

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

$^{65}_{30}\text{Zn}^{2+}$

$P = 30, e = 28, n = 65$  ✓

$P = 30, e = 28, n = 30$  ✓

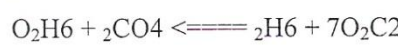
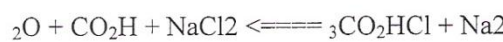
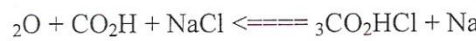
$P = 30, e = 28, n = 35$  ✓

$P = 65, e = 30, n = 35$  ✓

29. المعادلة الموزونة فيما يلي:



30. المعادلة غير الموزونة فيما يلي: لا شيء مما سبق ✓



لا شيء مما سبق ✓

31- اوجد عدد جرامات الصوديوم الموجودة في 2.3 مول من الصوديوم

55.9

51.9

52.9

54.9

2 مول من الصوديوم = 55.9

1 مول من الصوديوم = ?

$$\frac{55.9 \times 2}{2} = ?$$