

ĐỀ KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG ĐẦU NĂM

MÔN : HÓA HỌC 10

Thời gian làm bài 45 phút (không kể thời gian giao đề)

Họ và Tên

.....

Lớp 10

Mã đề: 132

Hãy khoanh tròn vào các chữ A, B, C, D tương ứng đáp án mà em cho là đúng nhất.

Câu 1: Dãy công thức hóa học đúng là

A. Na_2O , P_5O_2 , H_2SO_4 , NaCl .

B. Na_2O , HSO_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, CaO_2 .

C. Na_2O , NaCl , CaO , H_2SO_4

D. CaO_2 , Na_2O , H_2SO_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$,

Câu 2: Nguyên tử của nguyên tố nào sau đây có số hạt e lớn nhất ?

A. $^{19}_{9}\text{F}$

B. $^{40}_{20}\text{Ca}$

C. $^{39}_{19}\text{K}$

D. $^{41}_{21}\text{Sc}$

Câu 3: Sự khác nhau giữa ĐTHN và số khối là :

A. Tất cả đều đúng

B. Biết được ĐTHN sẽ xác định được nguyên tử còn biết số khối thì chưa

C. ĐTHN mang điện (+), số khối không mang điện

D. ĐTHN < số khối và $A = P + N$

Câu 4: Nguyên tử có cấu tạo bởi các loại hạt :

A. Notron

B. Electron

C. Proton

D. A, B và C

Câu 5: Hạt nhân nguyên tử $^{65}_{29}\text{Cu}$ có số nơtron.

A. 65

B. 29

C. 36

D. 94

Câu 6: Nguyên tố hóa học là những nguyên tử có cùng:

A. số nơtron và proton

B. số nơtron

C. số proton

D. số khối.

Câu 7: Chọn câu phát biểu sai:

A. Trong 1 nguyên tử số p = số e = điện tích hạt nhân

B. Tổng số p và số e được gọi là số khối

C. Số p bằng số e

D. Số khối bằng tổng số hạt p và n

Câu 8: Các hạt cấu tạo nên hầu hết các nguyên tử là:

A. electron và proton

B. proton và nơtron

C. nơtron và electron

D. electron, proton và nơtron

Câu 9: Nguyên tử là phần tử nhỏ nhất của chất

A. Không mang điện

B. Mang điện dương

C. Mang điện âm

D. Có thể mang điện hoặc không

Câu 10: Thể tích khí hiđro thoát ra(đktc) khi cho 13g kẽm tác dụng hết với axit sunfuaric là:

A. 2,24 lít

B. 4,48 lít

C. 5,86 lít

D. 7,35 lít

Câu 11: Một nguyên tố có $A = 167$ và $Z = 68$. Nguyên tử của nguyên tố này có:

A. 68 proton, 68 electron, 99 nơtron

B. 99 proton, 68 electron, 68 nơtron

- C. 68 proton, 99 electron, 68 nơtron D. 55 proton, 56 electron, 55 nơtron

Câu 12: Các hạt cấu tạo nên hạt nhân của hầu hết các nguyên tử là:

- A. electron và proton B. proton và nơtron
C. nơtron và electron D. electron, proton và nơtron

Câu 13: Trong số những chất dưới đây, chất nào làm quì tím hoá xanh:

- A. Nước vôi B. Dấm ăn C. Đường D. Muối ăn

Câu 14: Các phát biểu sau, phát biểu nào đúng:

- A. Số khối A là khối lượng tuyệt đối của nguyên tử.
B. Tổng số noton và số electron trong 1 hạt nhân được gọi là số khối
C. Trong 1 nguyên tử luôn luôn số proton bằng số electron bằng điện tích hạt nhân.
D. Tổng số proton và số electron trong 1 hạt nhân được gọi là số khối.

Câu 15: Phản ứng nào dưới đây là phản ứng thế:

- A. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ B. $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + \text{O}_2$
C. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ D. $\text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2 \rightarrow 3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O}$

Câu 16: Câu nào sau đây diễn tả khối lượng của electron là đúng.

- A. khối lượng của electron bằng khối lượng của proton
B. khối lượng của electron nhỏ hơn khối lượng của proton
C. khối lượng của electron bằng khối lượng của nơtron
D. khối lượng của electron lớn hơn khối lượng của nơtron

Câu 17: Trong số các chất có công thức hoá học dưới đây, chất nào làm quì tím hoá đỏ:

- A. Cu B. NaOH C. H_2O D. HCl

Câu 18: Nồng độ mol/lít của dung dịch là:

- A. Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch B. Số mol chất tan trong 1lít dung môi
C. Số gam chất tan trong 1lít dung môi D. Số mol chất tan trong 1 lít dung dịch

Câu 19: Nguyên tử của nguyên tố nào sau đây có số hạt nơtron nhỏ nhất?

- A. $^{41}_{21}\text{Sc}$ B. $^{19}_9\text{F}$ C. $^{39}_{19}\text{K}$ D. $^{40}_{20}\text{Ca}$

Câu 20: Công thức hóa học của axit nitric(biết trong phân tử có 1H, 1N, 3O) là:

- A. H_3NO ; B. H_2NO_3 ; C. HNO_3 ; D. HN_3O .

Câu 21: Nguyên tử S có hoá trị VI trong phân tử chất nào sau đây?

- A. SO_2 B. SO_3 C. H_2S D. CaS

Câu 22: Nguyên tử K có số khối là.

- A. 39 B. 10 C. 19 D. 28

Câu 23: Chọn câu đúng khi nói về độ tan.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là:

- A. Số gam chất đó tan trong 100g nước để tạo dung dịch bão hoà
B. Số gam chất đó tan trong 100g dung dịch.
C. Số gam chất đó tan trong 100g dung môi
D. Số gam chất đó tan trong nước tạo ra 100g dung dịch

Câu 24: Trong nguyên tử $^{86}_{37}\text{Rb}$ có tổng số hạt p và n là:

- A. 49 B. 123 C. 37 D. 86

Câu 25: Trộn 2 lít dung dịch HCl 4M vào 1 lít dung dịch HCl 0,5M. Nồng độ mol của dung dịch mới là:

- A. 2,83M B. 2,82M C. Tất cả đều sai D. 2,81M

Câu 26: Chọn câu phát biểu đúng về cấu tạo hạt nhân nguyên tử

- A. Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt proton.

B. Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt nơtron.

C. Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt nơtron mang điện tích dương (+) và các hạt proton không mang điện.

D. Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt proton mang điện dương (+) và các hạt nơtron không mang điện.

Câu 27: Kim loại M tạo ra hiđroxit $M(OH)_3$. Phân tử khối của oxit là 102. Nguyên tử khối của M là:

A. 64

B. 27

C. 56

D. 24

Câu 28: Câu trình bày nào sau đây là đúng cho tất cả các nguyên tử.

A. số electron = số nơtron

B. số electron = số proton

C. số khối = số proton + số electron

D. số electron = số proton + số nơtron

Câu 29: Ta có thể nói khối lượng của nguyên tử là khối lượng của:

A. Proton

B. Electron và Proton

C. Electron

D. Hạt nhân

Câu 30: Kí hiệu hóa học biểu thị đầy đủ đặc trưng cho nguyên tử của nguyên tố hóa học vì nó cho biết:

A. số A và số Z

B. số A

C. nguyên tử khối của nguyên tử

D. số hiệu nguyên tử

(Cho biết H = 1 ; S = 32 ; O = 16 ; Zn = 65)

----- HẾT -----