|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN TÂN HỒNG****TRƯỜNG TRUNG HỌC CƠ SỞ****TÂN HỘ CƠ**C:\Users\DELL\AppData\Local\Temp\ksohtml716\wps1.png | **KIỂM TRA HỌC KÌ I**  **NĂM HỌC 2021- 2022****Môn: Hóa Học, Lớp: 8**Thời gian làm bài:45 phút *(Không kể thời gian đăng nhập vào hệ thống)* |

**Khoanh tròn vào đáp án mà em cho là đúng nhất:**

Câu 1. Hạt nhân nguyên tử được tạo bởi?

A. proton, nơtron.

B. proton, electron.

C. electron.

D. electron, nơtron.

Câu 2. Dãy chất nào sau đây chỉ kim loại?

A. Đồng, Bạc,Nhôm, Mangan.

B. Sắt, Lưu huỳnh, Cacbon, Nhôm.

C. Cacbon, Lưu huỳnh,Photpho,Oxi.

D. Bạc, Clo, Sắt, Nhôm.

Câu 3. Cho các chất có công thức hóa học sau: Na, O3, CO2, Cl2, NaNO3, SO3. Dãy công thức gồm các hợp chất là?

A. Na,O3,Cl2.

B. CO2, NaNO3, SO3.

c. Na,Cl2,CO2.

D. Na, Cl2, SO3.

Câu 4. Biết Ca (II) và PO4(III) vậy công thức hóa học đúng là:

A. CaPO4.

B.Ca3PO4.

C.Ca3(PO4)2.

D. Ca(PO4)2.

Câu 5. Trong nguyên tử các hạt mang điện là:

A. Nơtron, electron.

B. Proton, electron.

C.Proton, nơtron, electron.

D. Proton, nơtron.

Câu 6. Phân tử khối của hợp chất CO là:

A. 56 đvC

B. 18 đvC

C. 44 đvC

D. 28 đvC

Câu 7. Trong hợp chất AxBy . Hoá trị của A là a, hoá trị của B là b thì quy tắc hóa trị là:

A. a.b = x.y

B. a.y = b.x

C. a.A= b.B

D. a.x = b.y

Câu 8. Hiện tượng nào là hiện tượng vật lí?

A. Đập đá vôi sắp vào lò nung.

B. Làm sữa chua.

C. Muối dưa cải.

D. Sắt bị gỉ.

Câu 9. Cho phương trình hóa học sau SO3+ H2O -> H2SO4. Chất tham gia phản ứng là?

A,. SO3,H2SO4.

B.H2SO4.

C. H2O, H2SO4.

D. SO3, H2O.

Câu 10. Đốt cháy 3,2g lưu huỳnh(S) trong khí oxi(O2) sau phản ứng thu được 5,6g Lưu huỳnh đioxit(SO2). Khối lượng khí oxi tham gia là :

A. 2,4g

B . Không tính được.

C. 24g

D. 32g

Câu 11. Đốt cháy 12,8 g bột đồng trong không khí, thu được 16g đồng (II) oxit CuO. Khối lượng của khí oxi tham gia phản ứng là?

A. 1,6g.

B. 3,2 g.

C. 6,4 g.

D. 28,8 g.

Câu 12. Phương trình hóa học nào sau đây được cân bằng chưa đúng?

A. CaO + H2O→Ca(OH)2.

B. S + O2 → SO2.

C. 3NaOH + HCl →NaCl+ H2O.

D. Cu(OH)2 + 2HCl → CuCl2 + 2H2O.

Câu 13. Phương trình hóa học nào sau đây là đúng?

A. Na2O + H2O→NaOH.

B. S + O2 → SO2.

C. 2KOH + HCl → KCl+ H2O.

D. Cu(OH)2 + HCl → CuCl2 + H2O.

Câu 14. Khí lưu huỳnh đioxit SO2 nặng hay nhẹ hơn khí oxi bao nhiêu lần?(Biết S=32, O = 16).

A. Nặng hơn 2 lần.

B. Nặng hơn 4 lần.

C. Nhẹ hơn 2 lần.

D. Nhẹ hơn 4 lần.

Câu 15. Số mol của 11,2g Fe là (Fe = 56).

A. 0,1mol.

B. 0,2 mol.

C. 0,21 mol.

D. 0,12 mol.

Câu 16. Có 3,36 lít khí H2 ở đktc có khối lượng là bao nhiêu ?

A. 0,9g

B.0,6g

C. 0,3g.

D. 0,1g.

Câu 17: Cho các khí sau: N2, H2, CO, SO2, khí nào nặng hơn không khí ?

A. Khí N2

B. Khí H2

C. Khí CO

D. Khí SO2

Câu 18: Số mol của 0,56 gam khí nitơ(N2) là:

A. 0,01 mol

B. 0,02 mol

C. 0,025 mol

D. 0,1 mol

Câu 19. Tính khối lượng mol của FeCl3 ?(Biết : Fe = 56, Cl = 35,5).

A. 91,5 g/mol

B. 127g/mol

C. 162,5g/mol

D. 190g/mol

Câu 20. Một hợp chất khí có thành phần phần trăm theo khối lượng là 82,35% N và 17,65 % H. Hãy cho biết công thức hóa học của hợp chất. Biết khối lượng mol của hợp chất bằng 17g/mol.

A. HN3

B. H2N

C. NH3

D. N3H3.

**HẾT**