ÔN THI HK1 HÓA 8 – PHẦN 1

Câu 1: Nguyên tử được tạo bởi:

A. Hạt proton và electron.

B. Hạt nơtron và electron.

C. Hạt proton và nơtron.

D. Hạt nhân và vỏ electron.

Câu 2: Chọn từ thích hợp điền vào chỗ trống " nguyên tử là hạt ……., vì trong nguyên tử số electron bằng số proton ":

A. tạo ra chất.

B. vô cùng nhỏ.

C. trung hòa về điện.

D. không chia nhỏ được.

Câu 3: Nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số:

A. Proton.

B. Electron.

C. Nơtron.

D. Hạt nhân.

Câu 4: Cho CTHH của một số chất sau: H_2O, Zn, $CaCO_3$, Fe, O_2. Số đơn chất và số hợp chất là:

A. 1 đơn chất và 4 hợp chất.

B. 2 đơn chất và 3 hợp chất.

C. 3 đơn chất và 2 hợp chất.

D. 4 đơn chất và 1 hợp chất.

Câu 5: Để diễn đạt ý: Bốn nguyên tử Hiđro. Người ta dùng cách viết nào dưới đây:

A. $2H_2$.

B. H_2.

C. H4.

D. 4H.

Câu 6: Khối lượng của nguyên tử Al bằng bao nhiêu gam? Biết: 1 đvC = $1,6605.10^{-24}$ (gam)

A. $5,342.10^{-23}$ g.

B. $6,023.10^{-24}$ g.

C. $4,482.10^{-23}$ g.

D. $0,26568.10^{-24}$ g.

Câu 7: Công thức hoá học của X với oxi là X_2O_3, của Y với Hiđro là H_3Y. Công thức hoá học của hợp chất giữa X và Y là:

A. XY.

B. X_3Y.

C. X_2Y_3.

D. XY_3.

Câu 8: Để diễn đạt ý: Hai phân tử hiđro. Người ta dùng cách viết nào dưới đây?

A. H_2.

B. $2H_2$.

C. H2.

D. 2H.

Câu 9: Hợp chất B gồm 2 nguyên tử của nguyên tố X (I) liên kết với 1 nhóm nguyên tử (SO_4) (II). Biết

LIVEWORKSHEETS

phân tử hợp chất B nặng hơn phân tử khí hiđro là 49 lần. CTHH của hợp chất B là?

A. Ag_2SO_4.

B. K_2SO_4.

C. Na_2SO_4.

D. H_2SO_4.

Câu 10: Thí nghiệm tách riêng các chất ra khỏi hỗn hợp muối và cát. Dùng phương pháp nào sau đây để thu riêng dung dịch nước muối và cát?

A. Chiết.

B. Chưng cất.

C. Lọc.

D. Kết tinh lại.

Câu 11: Muốn tắt đèn cồn thì ta phải:

A. Thổi bằng miệng.

B. Lấy vải ướt trùm lên ngọn lửa.

C. Dùng bình khí CO_2.

D. Dùng nắp đèn cồn chụp lên ngọn lửa.

Câu 12: Khi thắp đèn cồn, tuyệt đối *không* được:

A. Dùng diêm.

B. Dùng hộp quẹt gas.

C. Dùng đóm.

D. Ghé bấc châm lửa từ đèn cồn này sang đèn cồn khác.

Câu 13: Hiện tượng nào sau đây là hiện tượng hóa học?

A. Cho vôi sống vào nước có hiện tượng sôi và tỏa nhiệt mạnh tạo ra vôi tôi.

B. Thuỷ tinh được đun nóng chảy ở nhiệt độ cao rồi thổi thành bóng đèn, lọ hoa, cốc.

C. Hòa tan muối ăn vào nước được nước muối.

D. Thanh đồng được kéo thành sợi nhỏ để làm dây điện.

Câu 14: Các hiện tượng sau đây, hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

A. Mặt trời mọc, sương bắt đầu tan dần.

B. Về mùa hè thức ăn thường bị thiu.

C. Sắt nóng đỏ, rèn thành dao, cuốc xẻng.

D. Tất cả các hiện tượng trên.

Câu 15: Trong các chất sau, đâu là hợp chất?

A. Bột lưu huỳnh có màu vàng.

B. Khí oxi không màu.

C. Muối ăn là các tinh thể màu trắng.

D. Dây đồng rất dẻo.

Câu 16: Trong các chất sau, chất nào không phải là kim loại?

A. Nhôm (Al).

B. Đồng (Cu).

C. Sắt (Fe).

D. Lưu huỳnh (S).

Câu 17: Hóa trị của Al trong hợp chất Al_2O_3 là

A. I.

B. II.

HÓA CÔ TRÀM

LIVEWORKSHEETS

C. III.

D. IV.

Câu 18: Khối lượng bằng đvC của phân tử axit sunfuric (H_2SO_4) là:

A. 100 đvC.

B. 98 đvC.

C. 48 đvC.

D. 99 đvC.

Câu 19: Chỉ ra dãy nào chỉ gồm toàn vật thể tự nhiên

A. Ấm nhôm, bình thuỷ tinh, nồi đất.

B. Xenlulozo, kẽm, vàng.

C. Bút chì, thước kẻ, tập sách.

D. Nước biển, ao, hồ, suối.

Câu 20: Chất tinh khiết là:

A. Có tính chất không đổi.

B. Có lẫn thêm vài chất khác.

C. Gồm những phân tử đồng dạng.

D. Không lẫn tạp chất.

HẾT

LIVEWORKSHEETS