

ĐỀ THI HỌC KÌ I - KHTN 8

ĐỀ 2

I. TRẮC NGHIỆM (4.0 điểm)

Chọn phương án trả lời đúng cho các câu sau: (Mỗi câu 0,25 điểm)

Câu 1: Đơn vị thường dùng để đo khối lượng riêng của 1 chất?

- A. kg B. kg/m^3 C. m^3 D. g/cm^2

Câu 2: Trong các đơn vị sau đơn vị nào là đơn vị đo áp suất?

- A. N/m^2 B. N.m^2 C. N. D. N/m^3

Câu 3: Dùng đèn bẫy được lợi về lực khi?

- A. Khoảng cách $OO_1 = OO_2$ B. Khoảng cách $OO_1 > OO_2$

- C. Khoảng cách $OO_1 < OO_2$ D. Khi O_1 trùng O_2

Câu 4: Tình huống nào sau đây xuất hiện mô men lực?

- A. Vận động viên đang trượt tuyết B. Bóng đèn treo trên trần nhà

- C. Cánh cửa quay quanh bản lề D. Nước chảy từ trên xuống

Câu 5: Hai vật nhiễm điện tích cùng loại, khi đưa chúng lại gần nhau thì chúng sẽ:

- A. Hút nhau. B. Đẩy nhau.

- C. Vừa hút vừa đẩy nhau. D. Không có hiện tượng gì cả.

Câu 6: Trong các chức năng dưới đây, đâu là chức năng của hệ vận động?

- A. Co bóp và vận chuyển máu. B. Là nơi bám của các cơ.

- C. Lọc máu và hình thành nước tiểu. D. Hấp thụ chất dinh dưỡng và thải phân.

Câu 7: Vai trò của hồng cầu là

- A. vận chuyển chất dinh dưỡng đi nuôi cơ thể.

- B. vận chuyển các chất thải và vận chuyển O_2 và CO_2 .

- C. vận chuyển các chất thải.

- D. vận chuyển O_2 và CO_2 .

Câu 8: Các tế bào máu ở người được phân chia thành mấy loại chính?

- A. 5 loại. B. 4 loại. C. 3 loại. D. 2 loại.

Câu 9: Đâu không phải là cơ quan thuộc hệ hô hấp ở người?

- A. Tim. B. Phổi. C. Phế quản. D. Khí quản.

Câu 10: Quá trình biến đổi hóa học là

- A. quá trình mà chất chỉ chuyển từ trạng thái này sang trạng thái khác, không tạo thành chất mới.

- B. quá trình chất biến đổi có sự tạo thành chất mới.

- C. quá trình chất biến đổi có sự tạo thành chất mới hoặc không tạo thành chất mới.

- D. quá trình chất không biến đổi và không có sự hình thành chất mới.

Câu 11: Bản chất của phản ứng hóa học là sự thay đổi về

- A. số lượng nguyên tử mỗi nguyên tố. B. số lượng các nguyên tố.

- C. số lượng các phân tử. D. liên kết giữa các nguyên tử.

Câu 12: Chọn từ còn thiếu vào chỗ trống:

“Trong một phản ứng hóa học, ...(1) ... khối lượng của các sản phẩm bằng ...(2)... khối lượng của các chất phản ứng.”

- A. (1) tổng, (2) tích B. (1) tích, (2) tổng

- C. (1) tổng, (2) tổng D. (1) tích, (2) tích

Câu 13: Để xác định được mức độ phản ứng nhanh hay chậm người ta sử dụng khái niệm nào sau đây?

- A. Tốc độ phản ứng B. Cân bằng hoá học

- C. Phản ứng một chiều D. Phản ứng thuận nghịch

Câu 14: Hydrochloric acid có công thức hóa học là

- A. H_2SO_4 . B. HNO_3 .
C. HClO . D. HCl .

Câu 15: Kim loại nào sau đây không tác dụng với dung dịch acid H_2SO_4 loãng?

- A. K. B. Mg.
C. Zn. D. Ag.

Câu 16 : Ứng dụng của acetic acid là

- A. Sản xuất giấy, tơ sợi. B. Sản xuất chất dẻo.
C. Sản xuất phân bón. D. Sản xuất dược phẩm.

II. TỰ LUẬN (6,0 điểm)

Câu 17. (1 điểm):

Giải thích được tại sao con người chỉ lặn xuống nước ở một độ sâu nhất định?

Câu 18. (1 điểm):

Nêu chức năng của mỗi cơ quan ở hệ hô hấp người?

Câu 19. (0,5 điểm):

Để bảo vệ hệ tiêu hóa theo em cần phải có các biện pháp nào?

Câu 20. (1,0 điểm)

a. Biết tỉ khối của khí B so với oxygen là 0,5 và tỉ khối của khí A đối với khí B là 2,125. Xác định khối lượng mol của khí A?

b. Hãy nêu các yếu tố làm thay đổi tốc độ phản ứng?

Câu 21. (1,5 điểm) Cho một khối lượng mạt sắt dư vào 200 ml dd HCl. Sau phản ứng thu được 9,916 l khí (đktc).

a. Viết PTHH ?

b. Tính khối lượng mạt sắt tham gia phản ứng?

c. Tính nồng độ mol của dd HCl đã dùng?

Câu 22. (1 điểm):

Giải thích tại sao khi cọ sát thanh thuỷ tinh vào vải lụa thì thanh thuỷ tinh nhiễm điện tích dương còn vải dạ nhiễm điện tích âm?

Tài liệu khoa học tự nhiên lớp 8
