

HÓA HỌC 8 BÀI 8: BÀI LUYỆN TẬP 1

Câu 1: Nguyên tử có khả năng liên kết nhờ hạt nào

- A. Electron và notron
- B. Proton và electron
- C. Electron
- D. Tất cả đáp án đúng

Câu 2: Thành phần cấu tạo của hầu hết các nguyên tử

- A. Hạt p
- B. Hạt electron và notron
- C. Hạt proton và notron
- D. Cả 3 loại hạt

Câu 3: Chọn đáp án đúng

- A. Nhôm là phi kim đơn chất
- B. Khí metan được gọi là hợp chất hữu cơ
- C. Oxi chiếm khối lượng ít nhất vỏ trái đất
- D. Số p = số n

Câu 4: Cho X có số khối là 40. Biết số hạt mang điện nhiều hơn không mang điện là 20. Xác định số thứ tự của X trong bảng tuần hoàn

- A. 20
- B. 40
- C. 21
- D. 30

Câu 5: Cho điện tích hạt nhân $Cl = 17^+$. Xác định số khối, số e, số e lớp ngoài cùng.

- A. Số e = 17, số khối là 35.5, số e lớp ngoài cùng là 7
- B. Số e = 17, số khối là 71, số e lớp ngoài cùng là 8
- C. Số e = 18, số khối là 35, số e lớp ngoài cùng là 5
- D. Số e = 18, số khối là 71, số e lớp ngoài cùng là 6

Câu 6: Hỗn hợp nào sau đây có thể tách riêng các thành phần bằng cách cho hỗn hợp vào nước rồi khuấy đều

- A. Bột than và bột sắt
- B. Đường và muối
- C. Bột đá vôi và muối ăn
- D. Tất cả đáp án đều đúng

Câu 7: Photpho có mấy dạng và tồn tại ở những dạng hình thù nào

- A. Dạng rắn và dạng tinh khiết
- B. Trắng, đỏ, đen
- C. Chỉ có đỏ
- D. Đáp án A&B

Câu 8: Nguyên tố A có nguyên tử khối gấp 3 lần Beri là

- A. Sắt
- B. Oxi
- C. Nhôm
- D. Cacbon

Câu 9: Tính phân tử khối của CH_3COOH

- A. 60
- B. 61
- C. 59
- D. 70

Câu 10: Dựa vào dấu hiệu nào để phân biệt phân tử của đơn chất và phân tử của hợp chất

- A. Hình dạng
- B. Kích thước
- C. Phân tử khối
- D. Số lượng nguyên tử của phân tử

Câu 11: Cho dãy chất sau: Canxi, natri, kali, oxi, không khí, nước đường, muối ăn, hidro. Số đơn chất trong dãy trên là:

A. 5

B. 6

C. 4

D. 3

Câu 12: Hợp chất là chất được tạo bởi

A. Từ 2 nguyên tử trở lên

B. Từ 2 nguyên tố hóa học trở lên

C. Từ 2 kim loại trở lên

D. Từ 2 kim loại trở lên

Câu 13: Nguyên tố natri (Na) là tập hợp những nguyên tố có cùng

A. 11 hạt nhân

B. 11 hạt proton

C. 11 hạt electron

D. 11 hạt neutron

Câu 14: Khối lượng bằng đơn vị C (đvC) của 6Fe là:

A. 336 đvC

B. 330 đvC

C. 324 đvC

D. 390 đvC

Câu 15: Trong nguyên tử, hạt nào dưới đây mang điện tích dương?

- A. Proton
- B. Electron
- C. Notron
- D. Electron và proton

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 8

1.C	2.C	3.B	4.A	5.A
6.C	7.D	8.C	9.A	10.D
11.A	12.B	13.B	14.A	15.A

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>



vndoc