**BÀI 3: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC**

10: Câu trắc nghiệm đúng sai

Câu 1. Cho các nguyên tử sau: , , , .

a. X và Y là hai đồng vị của nhau.

b. X và Y có cùng số khối.

c. X, Z và T là các đồng vị của nhau.

d. Y, Z, T đều có cùng số neutron.

Câu 2. Cho kí hiệu nguyên tử của nguyen tố sulfur là , và nguyên tử nguyên tố X là

a. X chính là sulfur.

b. Hai nguyên tử cùng số neutron.

c. Hai nguyên tử trên là đồng vị của nhau.

d. S và X là hai nguyên tố khác nhau.

Câu 3. Trong tự nhiên oxygen có 3 đồng vị , Nitrogen có 2 đồng vị và hydrogen có 3 đồng vị :

a. Có 12 dạng phân tử NO2.

b. Có 12 phân tử N2O.

c. Có 24 phân tử H2O.

d. Có 60 phân tử HNO3.

Câu 4. Các hạt X, Y, Z có thành phần cấu tạo như dưới đây.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Hạt | Số electron | Số neutron | Số proton |
| X | 18 | 22 | 18 |
| Y | 18 | 20 | 19 |
| Z | 18 | 18 | 17 |

a. X và Z là các hạt của cùng một nguyên tô hóa học.

b. Các hạt Y và Z có cùng số khối.

c. X là hạt trung hòa về điện, còn Y là hạt tích điện dương

d. Hạt Z tích điện dương.

Câu 5. Cho các mệnh đề nào sau đây:

a. Số điện tích hạt nhân đặc trưng cho 1 nguyên tố.

b. Chỉ có hạt nhân nguyên tử oxgyen mới có 8 proton.

c. Chỉ có hạt nhân nguyên tử oxgyen mới có 8 neutron.

d. Chỉ có trong nguyên tử oxgyen mới có 8 electron.

Câu 6. Cho các phát biểu về đồng vị:

a. Những nguyên tử có cùng số hạt proton nhưng khác nhau về số hạt neutron là đồng vị của nhau.

b. Những ion có cùng số hạt proton nhưng khác nhau về số hạt electron là đồng vị của nhau.

c. Những chất có cùng số hạt proton nhưng khác nhau về số hạt neutron là đồng vị của nhau.

d. Những phân tử có cùng số hạt proton nhưng khác nhau về số hạt neutron là đồng vị của nhau.

Cầu 7. Cho nguyên tử các nguyên tố sau: , , , , ,

a. Nguyên tử X và Y có tính chất hóa học giống nhau vì có cùng điện tích hạt nhân.

b. Nguyên tử A và M là đồng vị của nhau do có số proton bằng số neutron.

c. Nguyên tử X và Y là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học.

d. Nguyên tử Z và T là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học.

Câu 8. Cho các phát biểu sau:

a. Chỉ có hạt nhân nguyên tử magnesium mới có tì lệ giữa số proton và neutron là 1: 1.

b. Trong kí hiệu thì Z là số electron ở lớp vỏ

c. Các cặp nguyên tử và ; và là đồng vị của nhau

d. Mg có 3 đồng vị là : và và . Cl có đồng vị và . Vậy có 9 loại phân tử MgCl2 khác tạo nên từ các đồng vị của 2 nguyên tố đó

Câu 9. Cho ba nguyên tử có kí hiệu là: : và và .

a. Số hạt electron của các nguyên tử lần lượt là: 12, 13, 14

b. Đây là 3 đồng vị.

c. Ba nguyên tử trên đều thuộc nguyên tố Mg.

d. Hạt nhân của mỗi nguyên tử đều có 24 proton.

Câu 10. Nguyên tố oxygen có 3 đồng vị và và

a. Tổng số hạt nucleon (proton và neutron) của chúng lần lược là 16; 17; 19

b. Số neutron của chúng lần lược là 8; 9; 10

c. Số khối của chúng lần lược là 16; 17; 18

d. Số proton lần lượt là 8, 9, 10.

**10 Câu trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn**

Câu 1. Các đồng vị của iron được cho như bảng sau: