

Đề kiểm tra 15 phút môn Hóa học lớp 9 bài 31: Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học

1. Vị trí của kim loại và phi kim được xếp như thế nào trong bảng tuần hoàn (dạng bảng ngắn):

- A. Kim loại được phân bố ở phần bên trái, phi kim ở bên phải.
- B. Kim loại được phân bố ở phía dưới, phi kim ở phía trên.
- C. Kim loại được phân bố ở phần bên trái, phía dưới, phi kim ở phần bên phải, phía trên.
- D. Kim loại được phân bố ở phía trên, phi kim ở phía dưới.

2. Các nguyên tố trong dãy nào đều thuộc chu kỳ 2?

- A. F, N, I
- B. F, Cl, Br, I
- C. N, O, F
- D. N, Cl, Br, O

3. Hãy cho biết cách sắp xếp nào sau đây đúng theo chiều tính kim loại tăng dần:

- A. Fe, Ni, Pb, Zn, Al, Na
- B. Pb, Ni, Fe, Zn, Mn, Al, Na
- C. Fe, Ni, Zn, Pb, Al, Na
- D. Fe, Pb, Ni, Zn, Al, Na

4. Oxit cao nhất của nguyên tố X thuộc nhóm VII và tỉ lệ khối lượng các nguyên tố $m_X : m_O = 7,1 : 11,2$. X là nguyên tố nào sau đây:

- A. Flo
- B. Clo
- C. Brom
- D. Iot

5. Nguyên tố R tạo hợp chất khí với hiđro có công thức là RH_4 . Trong hợp chất oxit cao nhất có 72,73% là oxi. Nguyên tố R là:

- A. Lưu huỳnh

B. Nitơ

C. Photpho

D. Cacbon

6. Cho các khí sau: CO, SO₃, CO₂, O₂ khí nào cháy trong oxi với ngọn lửa màu xanh và tỏa nhiều nhiệt:

A. O₂

B. CO

C. CO₂

D. SO₃

7. Cho 1,11 gam một kim loại tác dụng với nước, thu được 1,792 lít H₂ ở đktc. Kim loại kiềm đó là:

A. Li

B. Rb

C. Na

D. K

8. Dãy các đơn chất được sắp xếp theo chiều hoạt động hóa học tăng dần là:

A. F₂, Cl₂, Br₂, I₂

B. F₂, Cl₂, S, N₂

C. I₂, Br₂, Cl₂, F₂

D. S, Cl₂, F₂, O₂

9. Dãy gồm các đơn chất được tạo nên từ các nguyên tố mà nguyên tử của chúng đều có 7 electron ở lớp ngoài cùng là:

A. F₂, Cl₂, Br₂, I₂

B. S, O₂, Br₂

C. O₂, Cl₂, F₂

D. N₂, O₂, Br₂

10. Oxit cao nhất của một nguyên tố có công thức chung là RO₃, có chứa 60% oxi về khối lượng. R là nguyên tố

- A. Photpho
- B. Cacbon
- C. Lưu huỳnh
- D. Nito

Đáp án kiểm tra 15 phút môn Hóa học lớp 9 bài 31: Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	C	B	B	D	B	A	C	A	C

Mời các bạn xem tiếp tài liệu tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-9>