

Kiểm tra thường xuyên

Câu 1 Trong nguyên tử, hạt mang điện tích dương là

- A. neutron.
- B. proton.
- C. electron.
- D. proton và neutron.

Câu 2 Đồng vị là những nguyên tử có cùng số proton nhưng khác số

- A. electron.
- B. neutron.
- C. khối.
- D. orbital.

Câu 3 Nguyên tử chlorine ($Z = 17$) có cấu hình electron là

- A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

Câu 4 Số thứ tự ô nguyên tố trong bảng tuần hoàn bằng

- A. số neutron.
- B. số hiệu nguyên tử.
- C. số khối.
- D. số electron lớp ngoài cùng.

Câu 5 Trong một chu kì, theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, tính kim loại của các nguyên tố

- A. tăng dần.
- B. giảm dần.
- C. không thay đổi.
- D. giảm rồi tăng.

Câu 6 Hợp chất nào sau đây là hợp chất ion?

- A. HCl .
- B. NaCl .
- C. H_2O .
- D. CO_2 .

Câu 7 Liên kết hóa học trong phân tử H_2 thuộc loại liên kết

- A. ion.
- B. cộng hóa trị không phân cực.
- C. cộng hóa trị phân cực.
- D. cho - nhận.

Câu 8 Nguyên tử kim loại nhóm IA có xu hướng

- A. nhận 1 electron.
- B. nhường 1 electron.
- C. nhận 7 electron.
- D. nhường 7 electron.

Câu 9 Số oxi hóa của sulfur trong H_2SO_4 là

A. +2.

B. +4.

C. +6.

D. -2.

Câu 10 Trong phản ứng oxi hóa - khử, chất oxi hóa là chất

A. nhường electron.

B. nhận electron.

C. không thay đổi số oxi hóa.

D. vừa nhường vừa nhận electron.

Câu 11 Phản ứng nào sau đây là phản ứng oxi hóa - khử?

A. $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$.

B. $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$.

C. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$.

D. $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$.

Câu 12 Phản ứng tỏa nhiệt có biến thiên enthalpy chuẩn

A. $\Delta H > 0$.

B. $\Delta H < 0$.

C. $\Delta H = 0$.

D. không xác định được dấu.

Câu 13 Enthalpy tạo thành chuẩn của một đơn chất bền ở điều kiện chuẩn được quy ước bằng

- A. 0.
- B. 1.
- C. -1.
- D. giá trị bất kì.

Câu 14 Khi tăng nhiệt độ, tốc độ của một phản ứng hóa học thường

- A. tăng.
- B. giảm.
- C. không đổi.
- D. giảm rồi tăng.

Câu 15 Chất xúc tác có tác dụng

- A. làm tăng tốc độ phản ứng và không bị tiêu thụ sau phản ứng.
- B. làm giảm tốc độ phản ứng.
- C. làm chuyển dịch cân bằng theo chiều thuận.
- D. làm tăng năng lượng hoạt hóa của phản ứng.

Câu 16 Nguyên tố halogen thuộc nhóm nào trong bảng tuần hoàn?

- A. IA.
- B. IIA.
- C. VIIA.
- D. VIIIA.

Câu 17 Theo chiều từ F_2 đến I_2 , tính oxi hóa của các halogen

- A. tăng dần.
- B. giảm dần.
- C. không đổi.
- D. tăng rồi giảm.

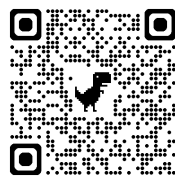
Câu 18 Trong hợp chất với hydrogen, nguyên tử halogen có số oxi hóa

- A. +1.
- B. -1.
- C. 0.
- D. +7.

Câu 19 Tự luận: Viết cấu hình electron của nguyên tử sodium ($Z = 11$) và ion Na^+ . Cho biết sodium thuộc chu kì nào, nhóm nào trong bảng tuần hoàn.

Câu 20 Tự luận: Lập phương trình hóa học của phản ứng oxi hóa - khử sau bằng phương pháp thăng bằng electron: $Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$. Xác định chất oxi hóa, chất khử.

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



Quét QR hoặc truy cập: diemdanh.app/tao-bai-trac-ngkiem

diemdanh.app