



KHAI BÚT ĐẦU XUÂN – HÓA HỌC 10

Câu 1. Dựa vào hiệu số độ âm điện ($\chi_C = 2,55$; $\chi_F = 3,98$) hãy dự đoán loại liên kết trong C_2F_6 ?

- A. Liên kết cộng hóa trị không cực.
- B. Vừa chứa liên kết cộng hóa trị có cực vừa chứa liên kết cộng hóa trị không cực.
- C. Liên kết cộng hóa trị có cực.
- D. Liên kết ion.

Câu 2. Bán kính nguyên tử của các nguyên tố: Li ($Z = 3$), O ($Z = 8$), F ($Z = 9$), Na ($Z = 11$) được xếp theo chiều tăng dần từ trái sang phải là

- A. F, Li, O, Na.
- B. F, O, Li, Na.
- C. Li, Na, O, F.
- D. F, Na, O, Li.

Câu 3. Nội dung nào dưới đây thuộc đối tượng nghiên cứu của Hóa học?

- A. Cấu tạo chất và sự biến đổi chất.
- B. Sự tự quay của trái đất quanh trục riêng.
- C. Tốc độ của ánh sáng trong chân không.
- D. Sự vận chuyển của máu trong hệ tuần hoàn.

Câu 4. Nguyên tố X thuộc chu kì 3, nhóm IIA. Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron là:

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

Câu 5. Cấu hình electron nào dưới đây là của nguyên tử khí hiếm ?

- A. $[Ar]4s^2$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$.
- C. $1s^2 2s^2 2p^4$.
- D. $1s^2 2s^2 2p^6$.

Câu 6. Trong những cặp chất sau đây, cặp chất nào là đồng vị của nhau ?

- A. ${}^{40}_{19}K$ và ${}^{40}_{20}Ca$
- B. ${}^{16}_8O$ và ${}^{18}_8O$
- C. O_2 và O_3
- D. ${}^{40}_{19}K$ và ${}^{40}_{18}Ar$

Câu 7: Cấu hình electron nguyên tử của nguyên tố X là $1s^2 2s^2 2p^5$. Trong bảng tuần hoàn, X thuộc

- A. chu kì 2, nhóm VIIA.
- B. chu kì 3, nhóm VA.
- C. chu kì 2, nhóm VA.
- D. chu kì 3, nhóm VIIA.

Câu 8: Trong hạt nhân nguyên tử X có 13 proton, 14 neutron. Số hiệu nguyên tử của X là

- A. 27.
- B. 13.
- C. 14.
- D. 15.

Câu 9: Trong bảng tuần hoàn, nguyên tử các nguyên tố ở chu kì 3 có bao nhiêu lớp electron?

- A. 1 lớp.
- B. 2 lớp.
- C. 4 lớp.
- D. 3 lớp.

Câu 10. Cho các phát biểu sau:

- (1) Trong một nguyên tử luôn có số proton bằng số electron và bằng số đơn vị điện tích hạt nhân.
- (2) Tổng số proton và số electron trong một hạt nhân được gọi là số khối.
- (3) Số khối là khối lượng tuyệt đối của nguyên tử.
- (4) Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng điện tích hạt nhân.
- (5) Đồng vị là các nguyên tố có cùng số proton nhưng khác nhau về số neutron.

Số phát biểu **không** đúng là:

- A. 3.
- B. 1.
- C. 4.
- D. 2.

----- HẾT -----





KHAI BÚT ĐẦU XUÂN – HÓA HỌC 11

Câu 1: Chất nào sau đây là muối axit?

- A. CuSO_4 . B. Na_2CO_3 . C. NaHCO_3 . D. NaNO_3 .

Câu 2: Khí CO khử được oxit nào sau đây ở nhiệt độ cao?

- A. MgO . B. FeO . C. Al_2O_3 . D. Na_2O .

Câu 3: Thành phần các nguyên tố trong hợp chất hữu cơ

- A. gồm có C, H và các nguyên tố khác.
B. thường có C, H hay gặp O, N, sau đó đến halogen, S, P.
C. nhất thiết phải có cacbon, thường có H, hay gặp O, N sau đó đến halogen, S, P...
D. bao gồm tất cả các nguyên tố trong bảng tuần hoàn.

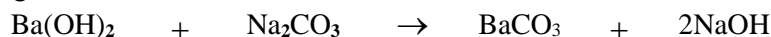
Câu 4: Trong hợp chất NH_3 , số oxi hóa của N là

- A. -3. B. +2. C. 3. D. +5.

Câu 5: Nhiệt phân hoàn toàn $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ thu được sản phẩm gồm?

- A. CuO , NO_2 , O_2 B. Cu , NO_2 , O_2 C. CuO , NO , O_2 D. Cu , NO , O_2

Câu 6: Phản ứng có phương trình hóa học:



có phương trình ion thu gọn là

- A. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{Na}^+ \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{NaOH}$.
B. $\text{Na}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NaOH}$.
C. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{OH}^-$.
D. $\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{BaCO}_3$.

Câu 7: Cặp hợp chất nào sau đây là hợp chất hữu cơ?

- A. NaHCO_3 , NaCl B. CO , CaCO_3 . C. CO_2 , CaCl_2 D. CH_4 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

Câu 8: Trong những dãy chất sau đây, dãy nào có các chất là đồng phân của nhau ?

- A. CH_3OCH_3 , CH_3CHO . B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3OCH_3 .
C. C_4H_{10} , C_6H_6 . D. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

Câu 9: Cho các phát biểu sau:

- (1) Trong môi trường trung tính pH bằng 7 và trong môi trường axit có giá trị $\text{pH} > 7$.
(2) Dung dịch HNO_3 đặc, màu trắng, để ngoài không khí chuyển sang màu vàng.
(3) Có thể làm khô khí NH_3 bằng CaO rắn khan.
(4) Liên kết hóa học chủ yếu trong hợp chất hữu cơ là liên kết cộng hóa trị.
(5) Ở nhiệt độ thường, nitơ khá trơ về mặt hóa học là do phân tử nitơ có liên kết đôi khá bền vững.

Số phát biểu **không** đúng là:

- A. 3. B. 1. C. 4. D. 2.

Câu 10: Hoà tan hoàn toàn 19,2 gam Cu vào dung dịch HNO_3 loãng, dư thì thu được V lít khí NO là sản phẩm khử duy nhất (đktc). Giá trị của V là:

- A. 1,12 lít . B. 6,72 lít. C. 2,24 lít. D. 4,48 lít.

HẾT



