

ĐỀ THI HỌC KÌ I – Đề số 1

Môn: Hóa học - Lớp 10

Bộ sách Cánh diều

BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM



Mục tiêu

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ học kì I của chương trình sách giáo khoa Hóa học 10.
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận Hóa học.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dần trải tất cả các chương của học kì I – chương trình Hóa 10.

Câu 1: Các hạt cấu tạo nên hầu hết các nguyên tử là

- A. Notron và proton
 B. Electron, notron và proton
 C. Electron và proton
 D. Electron và notron

Câu 2: Chọn định nghĩa **đúng** về đồng vị

- A. Đồng vị là những nguyên tố có cùng số khối.
 B. Đồng vị là những nguyên tố có cùng điện tích hạt nhân.
 C. Đồng vị là những nguyên tử có cùng điện tích hạt nhân và cùng số khối.
 D. Đồng vị là những nguyên tử có cùng số proton, khác nhau số notron.

Câu 3: Số electron tối đa chứa trong các phân lớp s, p, d, f lần lượt là

- A. 2, 6, 8, 18
 B. 2, 8, 18, 32
 C. 2, 4, 6, 8
 D. 2, 6, 10, 14

Câu 4: Nguyên tử M có cấu hình electron ở lớp ngoài cùng là $3s^23p^5$. Nguyên tử M là

- A. $_{11}\text{Na}$
 B. $_{18}\text{Ar}$
 C. $_{17}\text{Cl}$
 D. $_{19}\text{K}$

Câu 5: Nguyên tố X có số hiệu nguyên tử là 14. Nguyên tố X thuộc nhóm

- A. IA.
 B. VIA.
 C. IB.
 D. IVA.

Câu 6: Nguyên tố Y có số hiệu nguyên tử là 24, A thuộc nhóm

- A. IA.
 B. VIA.
 C. IB.
 D. VIB.

Câu 7: Số đơn vị điện tích hạt nhân của nguyên tử có kí hiệu $_{11}^{23}\text{Na}$ là

- A. 23.
 B. 24.
 C. 25.
 D. 11.

Câu 8: Số khối của nguyên tử bằng tổng

- A. số p và n
 B. số p và e
 C. số n, e và p
 D. số điện tích hạt nhân

Câu 9: Nhận định nào **không** đúng về hai nguyên tử $_{29}^{63}\text{Cu}$ và $_{29}^{65}\text{Cu}$ là

- A. là đồng vị của nhau.
 B. có cùng số electron.
 C. có cùng số notron.
 D. có cùng số hiệu nguyên tử

Câu 10: Cho cấu hình electron nguyên tử các nguyên tố sau:

- a) $1s^22s^1$
 b) $1s^22s^22p^63s^23p^1$
 c) $1s^22s^22p^5$
 d) $1s^22s^22p^63s^23p^4$
 e) $1s^22s^22p^63s^2$

Cấu hình của các nguyên tố phi kim là

- A. a, b.
 B. b, c.
 C. c, d.
 D. b, e.

Câu 11: Ở trạng thái cơ bản, nguyên tử của nguyên tố X có 4 electron ở lớp L (lớp thứ hai). Số proton có trong nguyên tử X là

- A.
 B. 5.
 C. 6.
 D. 7.

D. Cả A, B và C đều sai

Câu 22: Liên kết trong hợp chất nào dưới đây thuộc loại liên kết ion (biết độ âm điện của Cl(3,16), Al(1,61), Ca(1), S (2,58))

A. AlCl_3 .

B. CaCl_2 .

C. CaS .

D. Al_2S_3 .

Câu 23: Cho các phân tử: H_2 , CO_2 , HCl , Cl_2 . Có bao nhiêu phân tử có cực?

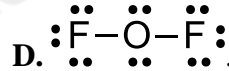
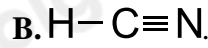
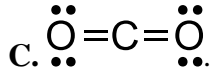
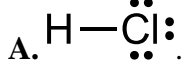
A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 24: Công thức Lewis nào sau đây viết sai?



Câu 25: Cho các hợp chất sau: Na_2O ; H_2O ; HCl ; Cl_2 ; O_3 ; CH_4 . Có bao nhiêu chất mà trong phân tử chứa liên kết cộng hóa trị không phân cực?

A. 2.

B. 3.

C. 5.

D. 6.

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com