

**ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 2****Môn: Hóa học - Lớp 10****Bộ sách: Cánh diều****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì I của chương trình sách giáo khoa Hóa 10 – 3 bộ sách.
- 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, dàn trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình Hóa học 11.

**Phần I. Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 18. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án.**

**Đề bài****I. Trắc nghiệm (5 điểm)**

**Câu 1:** Trong tự nhiên Gallium có 2 đồng vị là  $^{69}\text{Ga}$  (60,1%) và  $^{71}\text{Ga}$  (39,9 %). Nguyên tử khối trung bình của Gallium là:

- A. 70                      B. 71,20                      C. 69,80                      D. 70,20

**Câu 2:** Nguyên tố hoá học là

- A. tập hợp các nguyên tử có khối lượng giống nhau  
B. tập hợp các nguyên tử có số neutron giống nhau.  
C. tập hợp các nguyên tử có cùng số khối.  
D. tập hợp các nguyên tử có cùng điện tích hạt nhân.

**Câu 3:** Biết rằng nguyên tố carbon thuộc chu kì 2, nhóm VIA. Cấu hình electron của cacbon là

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

**Câu 4:** Một nguyên tử A có tổng số electron là 10, nguyên tố Y thuộc loại:

- A. Nguyên tố s.                      B. Nguyên tố p.                      C. Nguyên tố                      D. Nguyên tố f.

**Câu 5:** Mệnh đề nào sau đây đúng?

- A. Đồng vị là những nguyên tử có cùng số khối nhưng khác số proton.  
B. Đồng vị là những nguyên tố có cùng điện tích hạt nhân nhưng khác nhau về số neutron nên số khối khác nhau.  
C. Đồng vị là những nguyên tố có cùng số khối.  
D. Đồng vị là những nguyên tử có cùng điện tích hạt nhân nhưng số hạt electron khác nhau.

**Câu 6:** Nguyên tố canxi có số hiệu nguyên tử là 20, thuộc chu kỳ 4, nhóm IIA. Điều khẳng định nào sau đây về canxi là sai ?

- A. Số electron ở vỏ nguyên tử của nguyên tố canxi là 20 .
- B. Vỏ nguyên tử canxi có 4 lớp và lớp ngoài cùng có 2 electron.
- C. Hạt nhân nguyên tử canxi có 20 proton.
- D. Nguyên tố hóa học này là một phi kim.

**Câu 7:** Cho 11,2 gam Fe vào dung dịch HCl dư. Tính thể tích khí  $H_2$  (đktc) thu được sau phản ứng

- A. 2,24                      B. 4,48                      C. 3,36                      D. 1,12

**Câu 8:** Định nghĩa nào sau đây về nguyên tố hóa học là đúng?

Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử:

- A. Có cùng điện tích hạt nhân.
- B. Có cùng nguyên tử khối.
- C. Có cùng số khối.
- D. Có cùng số proton trong hạt nhân.

**Câu 9:** Nguyên tử của nguyên tố nào sau đây luôn nhường 1 electron trong các phản ứng hóa học?

- A. Na ở ô 11 trong bảng tuần hoàn.
- B. Mg ở ô 12 trong bảng tuần hoàn.
- C. Ba ở ô 13 trong bảng tuần hoàn.
- D. Fe ở ô 14 trong bảng tuần hoàn.

**Câu 10:** Nguyên tử của nguyên tố Y có số electron là 13. Điện tích hạt nhân của nguyên tử Y là:

- A. 13                      B. 13-                      C. 13+                      D. +13

## II. Tự luận: (5 điểm)

**Câu 1: (2 điểm)** Tổng số hạt p, n, e trong 2 nguyên tử kim loại A và B là 177. Trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 47. Số hạt mang điện của nguyên tử B nhiều hơn của nguyên tử A là 8. Tính số proton mỗi loại.

**Câu 2: (3 điểm)** Cho 12 gam một kim loại hoá trị II tác dụng hết với dung dịch  $H_2SO_4$  loãng thu được 11,2l khí (đktc).

- a) Xác định kim loại hoá trị II?
- b) Viết cấu hình electron của kim loại đó

----- Hết -----