

## ĐỀ THI HỌC KÌ I – ĐỀ SỐ 6

Môn: Hóa học - Lớp 10

Bộ sách Kết nối tri thức

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 học 10.

Câu 1: Chu kì là

- A. dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng số lớp electron, được xếp theo chiều khối lượng nguyên tử tăng dần.
- B. dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng số lớp electron, được xếp theo chiều số khối tăng dần.
- C. dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng số lớp electron, được xếp theo chiều điện tích hạt nhân nguyên tử tăng dần.
- D. dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng số lớp electron, được xếp theo chiều số neutron tăng dần.

Câu 2: Cấu hình electron của nguyên tử F ( $Z = 9$ ) là

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

Câu 3: Nhóm nguyên tố là

- A. tập hợp các nguyên tố mà nguyên tử có cấu hình electron giống nhau, được xếp ở cùng một cột.
- B. tập hợp các nguyên tố mà nguyên tử có cấu hình electron gần giống nhau, do đó tính chất hóa học giống nhau và được xếp thành một cột.
- C. tập hợp các nguyên tố mà nguyên tử có cấu hình electron tương tự nhau, do đó có tính chất hóa học giống nhau và được xếp thành một cột.
- D. tập hợp các nguyên tố mà nguyên tử có tính chất hóa học giống nhau và được xếp cùng một cột.

Câu 4: Hợp chất khí với hydrogen của nguyên tố R là  $RH_2$ . Trong oxide cao nhất, tỉ lệ khối lượng giữa R và oxygen là 2:3. Nguyên tố R là

- A. S.      B. P.      C. N.      D. C.

Câu 5: Một nguyên tử carbon có 6 electron và 7 neutron. Vậy điện tích hạt nhân của carbon là:

- A. +10.      B. +13.      C. +7.      D. +6.

Câu 6: Nguyên tử X có  $Z = 24$ . Hãy chọn cấu hình electron **đúng** với X ở trạng thái cơ bản.

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

Câu 7: Bảng tuần hoàn hiện nay có số cột, số nhóm A và số nhóm B lần lượt là

- A. 18, 8, 8.      B. 18, 8, 10.      C. 18, 10, 8.      D. 16, 8, 8.



**Câu 20:** Mặc dù chlorine có độ âm điện là 3,16 xấp xỉ với nitrogen là 3,04 nhưng giữa các phân tử HCl không tạo được liên kết hydrogen với nhau, trong khi giữa các phân tử NH<sub>3</sub> tạo được liên kết hydrogen với nhau, nguyên nhân là do

- A. độ âm điện của chlorine nhỏ hơn nitrogen.
- B. phân tử NH<sub>3</sub> chứa nhiều nguyên tử hydrogen hơn phân tử HCl.
- C. tổng số nguyên tử trong phân tử NH<sub>3</sub> nhiều hơn so với phân tử HCl.
- D. kích thước nguyên tử chlorine lớn hơn nguyên tử nitrogen nên mật độ điện tích âm trên chlorine không đủ lớn để hình thành liên kết hydrogen.

----- HẾT -----

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com