

ĐỀ THI HỌC KÌ I – ĐỀ SỐ 6**Môn: Hóa học - Lớp 10****Bộ sách Chân trời sáng tạo****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: Trong bảng tuần hoàn, nguyên tố X có số thứ tự 11. Vậy X thuộc

- A. chu kì 3, nhóm IA. B. chu kì 2, nhóm IVA. C. chu kì 2, nhóm IIIA. D. chu kì 3, nhóm IIA.

Câu 2: Nguyên tố có $Z = 21$ có số phân lớp electron là

- A. 6. B. 5. C. 3. D. 7.

Câu 3: Vô nguyên tử T có 3 lớp electron và 8 electron ở lớp ngoài cùng. Trong bảng tuần hoàn T có vị trí là

- A. ô số 8, chu kì 2, nhóm IVA. B. ô số 18, chu kì 3, nhóm VIIIA.
C. ô số 15, chu kì 3, nhóm VA. D. ô 10, chu kì 2, nhóm VIIIA.

Câu 4: Một nguyên tử nitrogen có 7 electron và 7 neutron. Khối lượng của nguyên tử nitrogen này là

- A. 7 amu. B. 8 amu. C. 14 amu. D. 21 amu.

Câu 5: Trong phân tử XY_2 có tổng số hạt mang điện là 44. Tổng số khối của các nguyên tử trong XY_2 là 44. Số hạt không mang điện trong Y nhiều hơn số hạt không mang điện trong X là 2. Biết rằng trong nguyên tử X các hạt có số lượng bằng nhau. Số proton của Y là

- A. 16. B. 14. C. 8. D. 6.

Câu 6: Một số nguyên tố R có 2 electron ngoài cùng thuộc phân lớp 3p. Cấu hình electron đầy đủ của nguyên tố R là

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

Câu 7: Bảng tuần hoàn hiện nay có số chu kì là

- A. 7. B. 8. C. 9. D. 6.

Câu 8: Cho kí hiệu các nguyên tử sau: ${}^{14}_6X$, ${}^{14}_7Y$, ${}^{16}_8Z$, ${}^{19}_9T$, ${}^{17}_8Q$, ${}^{16}_9M$, ${}^{19}_{10}E$, ${}^{16}_7G$, ${}^{18}_8L$. Dãy nào sau đây gồm các nguyên tử thuộc cùng một nguyên tố hóa học?

- A. ${}^{14}_6X$, ${}^{14}_7Y$, ${}^{16}_8Z$. B. ${}^{16}_8Z$, ${}^{16}_9M$, ${}^{16}_7G$. C. ${}^{17}_8Q$, ${}^{16}_9M$, ${}^{19}_{10}E$. D. ${}^{16}_8Z$, ${}^{17}_8Q$, ${}^{18}_8L$.

Câu 9: Dãy nguyên tố nào sau đây sắp xếp theo chiều tăng dần bán kính nguyên tử?

- A. C, F, Ca, O, Be. B. Ca, Be, C, O, F. C. F, O, C, Be, Ca. D. O, C, F, Ca, Be.

Câu 10: Cho các nguyên tố ${}_{11}Na$, ${}_{19}K$, ${}_{13}Al$, ${}_{12}Mg$. Chiều tăng dần tính kim loại của chúng là

- A. $Mg < Al < K < Na$. B. $Al < Mg < Na < K$. C. $K < Na < Mg < Al$. D. $Al < Na < Mg < K$.

Câu 11: Cho các phát biểu sau:

- (a) Trong một chu kì, theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, tính kim loại của các nguyên tố có xu hướng giảm dần.
- (b) Oxide cao nhất ứng với nguyên tố Mg là MgO.
- (c) Nguyên tố có độ âm điện cao nhất là F.
- (d) Trong một chu kì, theo chiều tăng dần điện tích hạt nhân, tính acid của các hydroxide có xu hướng giảm dần.
- (e) Độ âm điện là đại lượng đặc trưng cho sự hút electron liên kết của một nguyên tử trong phân tử.

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 12: Cho: $Z_{Mg} = 12$, $Z_{Al} = 13$, $Z_{Cl} = 17$, $Z_F = 9$. Dãy sắp xếp các nguyên tử theo chiều bán kính giảm dần là

- A. $Al > Mg > F > Cl$. B. $Al > Mg > Cl > F$. C. $Mg > Al > Cl > F$. D. $Mg > Al > F > Cl$.

Câu 13: Hợp chất khí của nguyên tố M có dạng MH_2 . Công thức oxide cao nhất của M là

- A. MO_2 B. MO_3 C. M_2O_5 D. M_2O_7

Câu 14: Liên kết hóa học là

- A. sự kết hợp của các hạt cơ bản hình thành nguyên tử bền vững.
 B. sự kết hợp giữa các nguyên tử tạo thành phân tử hay tinh thể bền vững hơn.
 C. sự kết hợp của các phân tử hình thành các chất bền vững.
 D. sự kết hợp của chất tạo thành vật thể bền vững.

Câu 15: Chất nào sau đây có dạng tinh thể ion?

- A. Nước đá. B. Muối ăn. C. Iodine. D. Than chì.

Câu 16: Cho các chất sau: NaCl, HCl, NH_3 , Li_2O , MgO, O_2 . Những chất tạo bởi liên kết cộng hóa trị là

- A. NaCl, HCl, NH_3 . B. HCl, NH_3 , Li_2O . C. NH_3 , Li_2O , MgO. D. HCl, NH_3 , O_2 .

Câu 17: Liên kết trong phân tử HF, HCl, HBr, HI đều là

- A. liên kết ion. B. liên kết cộng hóa trị có cực.
 C. liên kết cộng hóa trị không cực. D. liên kết đôi.

Câu 18: Phân tử nào dưới đây chỉ có liên kết cộng hóa trị không phân cực?

- A. Br_2 . B. CO_2 . C. H_2S . D. Na_2O .

Câu 19: Điều nào sau đây đúng khi nói về liên kết hydrogen nội phân tử?

- A. Là lực hút giữa các proton của nguyên tử này với các electron ở nguyên tử khác.
 B. Là lực hút tĩnh điện giữa nguyên tử H (thường trong các liên kết H-F, H-N, H-O) ở một phân tử với một trong các nguyên tử có độ âm điện mạnh (thường là N, O, F) ở ngay chính phân tử đó.
 C. Là lực hút giữa các ion trái dấu.
 D. Là lực hút giữa các phân tử có chứa nguyên tử hydrogen.

Câu 20: Hợp chất nào sau đây tạo được liên kết hydrogen liên phân tử?

- A. H_2S . B. PH_3 . C. HI. D. CH_3OH .

----- HẾT -----

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com