**CHỦ ĐỀ 2: BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC**

**Bài 6: XU HƯỚNG BIẾN ĐỔI MỘT SỐ TÍNH CHẤT CỦA NGUYÊN TỬ CÁC NGUYÊN TỐ, THÀNH PHẦN VÀ MỘT SỐ TÍNH CHẤT CỦA HỢP CHẤT TRONG MỘT CHU KÌ VÀ NHÓM**

**Câu 1:** Trong các nhóm A, sự biến thiên tính chất của các nguyên tố thuộc chu kì sau lại lặp lại giống như chu kì trước (biến đổi tuần hoàn) là do

A. sự lặp lại tính kim loại của các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.

B. sự lặp lại tính phi kim của các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.

C. sự lặp lại tính chất hóa học của các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.

**D. sự lặp lại cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.**

**Câu 2:** Trong một chu kì, từ trái sang phải thì số electron hoá trị

**A. tăng dần.**

B. giảm dần.

C. không thay đổi.

D. biến đổi không theo quy luật.

**Câu 3:** Trong một chu kì, từ trái sang phải thì số lớp electron

A. tăng dần.

B. giảm dần.

**C. không thay đổi.**

D. biến đổi không theo quy luật.

**Câu 4:** Trong một nhóm, từ trên xuống dưới thì điện tích hạt nhân

**A. tăng dần.**

B. giảm dần.

C. không thay đổi.

D. biến đổi không theo quy luật.

**Câu 5:** Trong một nhóm, từ trên xuống dưới thì số lớp electron

**A. tăng dần.**

B. giảm dần.

C. không thay đổi.

D. biến đổi không theo quy luật.

**Câu 6:** Trong một chu kì, theo chiều từ trái sang phải, bán kính nguyên tử của các nguyên tố thuộc nhóm A

A. tăng dần.

**B. giảm dần.**

C. không thay đổi.

D. biến đổi không theo quy luật.

**Câu 7:** Trong một nhóm, theo chiều từ trên xuống dưới, bán kính nguyên tử của các nguyên tố thuộc nhóm A

**A. tăng dần.**

B. giảm dần.

C. không thay đổi.

D. biến đổi không theo quy luật.

**Câu 8:** Độ âm điện đặc trưng cho khả năng

**A. hút electron của nguyên tử trong phân tử.**

B. nhường electron của nguyên tử này cho nguyên tử khác.

C. tham gia phản ứng mạnh hay yếu.

D. nhường proton của nguyên tử này cho nguyên tử khác.

**Câu 9:** Trong một chu kì, theo chiều tăng của điện tích hạt nhân, độ âm điện thường

A. giảm xuống.

**B. tăng lên.**

C. biến đổi không theo quy luật.

D. không thay đổi.

**Câu 10:** Bán kính nguyên tử của các nguyên tố: 3Li, 8O, 9F, 11Na được xếp theo thứ tự giảm dần từ trái sang phải là

A. F, O, Li, Na.

B. F, Na, O, Li.

C. Li, Na, O, F.

**D. Na, Li, O, F.**

**Câu 11:** Cho các nguyên tố K (Z = 19); N (Z = 7); Si (Z = 14); Mg (Z = 12). Dãy gồm các nguyên tố được sắp xếp theo chiều giảm dần bán kính nguyên tử từ trái sang phải là

A. N, Si, Mg, K.

**B. K, Mg, Si, N.**

C. K, Mg, N, Si.

D. Mg, K, Si, N.

**Câu 12:** Cho các nguyên tố 9F, 14Si, 16S, 17Cl. Dãy gồm các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tính phi kim giảm dần là

**A. F > Cl > S > Si**

B. F > Cl > Si > S

C. Si > S > F > Cl

D. Si > S > Cl > F

**Câu 13:** Các nguyên tố X, Y, Z có cấu hình electron nguyên tử lần lượt là:

1s22s22p5;              1s22s22p63s23p63d104s24p5;                 1s22s22p63s23p5.

Dãy gồm các nguyên tố xếp theo thứ tự tăng dần tính phi kim là

A. X, Y, Z.

B. Z, Y, X.

C. X, Z, Y.

**D. Y, Z, X.**

**Câu 14:** Các kim loại X, Y, Z có cấu hình electron nguyên tử lần lượt là:

1s22s22p63s1;         1s22s22p63s2;                           1s22s22p63s23p1.

Dãy gồm các kim loại xếp theo chiều tăng dần tính kim loại từ trái sang phải là

**A. Z, Y, X.**

B. X, Y, Z.

C. Y, Z, X.

D. Z, X, Y.

**Câu 15:** Trong các nguyên tố nhóm A, đại lượng nào sau đây không biến đổi tuần hoàn?

A. Bán kính nguyên tử.

B. Tính kim loại.

C. Độ âm điện.

**D. Khối lượng nguyên tử.**

**Câu 16:** Cho các nguyên tố M (Z = 11), X (Z = 17), Y (Z = 9) và R (Z = 19). Độ âm điện của các nguyên tố tăng dần theo thứ tự

A. M < X < Y < R.

**B. R < M < X < Y.**

C. Y < M < X < R.

D. M < X < R < Y.

**Câu 17:** Cho các nguyên tố: X (Z = 19), Y (Z=37), R (Z=20), T (Z=12). Dãy các nguyên tố sắp xếp theo chiều tính kim loại tăng dần từ trái sang phải là

A. T < X < R < Y.

**B. T < R < X < Y.**

C. Y < X < R < T.

D. Y < R < X < T.

**Câu 18:** Trong cùng một nhóm A, theo chiều tăng của điện tích hạt nhân, những yếu tố sẽ tăng dần là

A. bán kính nguyên tử và tính phi kim.

B. độ âm điện và tính phi kim.

**C. bán kính nguyên tử và tính kim loại.**

D. độ âm điện và tính kim loại.

**Câu 19:** Trong một nhóm A, trừ nhóm VIIIA, theo chiều tăng của điện tích hạt nhân nguyên tử thì

**A. tính phi kim giảm dần, bán kính nguyên tử tăng dần.**

B. tính kim loại tăng dần, độ âm điện tăng dần.

C. độ âm điện giảm dần, tính phi kim tăng dần.

D. tính kim loại tăng dần, bán kính nguyên tử giảm dần.

**Câu 20:** Các nguyên tố từ Li đến F, theo chiều tăng của điện tích hạt nhân thì

A. bán kính nguyên tử tăng, độ âm điện giảm.

B. bán kính nguyên tử và độ âm điện đều tăng.

**C. bán kính nguyên tử giảm, độ âm điện tăng.**

D. bán kính nguyên tử và độ âm điện đều giảm.