



A. 4

B. 6

C. 5

D. 9

**Câu 4.** Anion  $X^-$  và cation  $Y^+$  có cấu hình electron giống nguyên tử Ne. Kết luận nào dưới đây đúng?

A. Nguyên tử X và Y có cùng số proton.

B. Nguyên tố X và Y thuộc cùng một chu kì.

C. Nguyên tử Y có nhiều hơn nguyên tử X là 2e.

D. Nguyên tử X có nhiều hơn nguyên tử Y là 2e.

**Câu 5.** Ion  $X^{3-}$  có 18 electron và 16 neutron. Vậy hạt nhân nguyên tử X có số proton và neutron lần lượt là

A. 15 và 16

B. 18 và 16

C. 21 và 16

D. 16 và 16

**Câu 6.** Số electron độc thân của Cr ( $Z = 24$ ) là

A. 6

B. 2

C. 4

D. 1

**Câu 7.** Biết nguyên tử khối trung bình của Mg là 24,4. Khi có 200 nguyên tử  $^{25}\text{Mg}$  thì số nguyên tử  $^{24}\text{Mg}$  là

A. 150

B. 250

C. 300

D. 200

**Câu 8.** Cho các nguyên tử A ( $Z=9$ ); B ( $Z=10$ ); C ( $Z=11$ ) và D ( $Z=12$ ). Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

A. C và D có cùng số lớp electron.

B. Bán kính nguyên tử của A và D bằng nhau.

C. Các ion  $A^-$ ,  $C^+$ ,  $D^{2+}$  đều có 10e giống B.

D. A là phi kim, C và D đều là kim loại.

**Câu 9.** Ion nào sau đây không có cấu hình electron của khí hiếm?

A.  $\text{Fe}^{2+}$

B.  $\text{Na}^+$

C.  $\text{Cl}^-$

D.  $\text{Mg}^{2+}$

**Câu 10.** Nguyên tử flo ( $Z=9$ ) có số electron ở lớp ngoài cùng là

A. 4

B. 7

C. 5

D. 6