1. Pernyataan berikut yang benar untuk unsur dengan konfigurasi elektron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^6\ 4s^2$
   1) terletak pada periode 4
   2) mempunyai 4 elektron tidak berpasangan
   3) mempunyai nomor atom 26
   4) termasuk periode 4 golongan VIII B

2. Ion X^+ mempunyai konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6$. Harga keempat bilangan kuantum elektron valensi dari atom X adalah….
   A. $n = 2\ \ l = 0\ \ m = 0\ \ s = -\frac{1}{2}$
   B. $n = 2\ \ l = 1\ \ m = 1\ \ s = -\frac{1}{2}$
   C. $n = 3\ \ l = 0\ \ m = 0\ \ s = +\frac{1}{2}$
   D. $n = 3\ \ l = 1\ \ m = -1\ \ s = +\frac{1}{2}$
   E. $n = 3\ \ l = 2\ \ m = 0\ \ s = +\frac{1}{2}$

3. Kalium isoelektrik dengan klor (nomor atom K = 19; Cl = 17).

   SEBAB

   Ion kalium dan ion klorida memiliki konfigurasi elektron yang sama.

4. Masing-masing unsur A, B, C, D dan E di bawah ini mempunyai konfigurasi elektron sebagai berikut:
   A : $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$
   B : $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^1$
   C : $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^2$
   D : $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^{10}\ 4s^2$
   E : $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^{10}\ 4s^2 4p^6 5s^2$
   Pasangan yang merupakan unsur-unsur dari satu golongan yang sama adalah….
   A. A dan E
   B. A dan B
   C. A dan D
   D. A dan C
   E. D dan E

5. Ion X^{3+} isoelektronik dengan atom Argon. Pada sistem periodik unsur X terletak pada…
   A. Golongan IIIA, periode 3
   B. Golongan IIIB, periode 4
   C. Golongan IIIA, periode, 4
   D. Golongan IIIB, periode 3
   E. Golongan VA, periode 3

Mitra Pelajar
BIMBINGAN BELAJAR SMA IPA/ IPS

LIVEWORKSHEETS