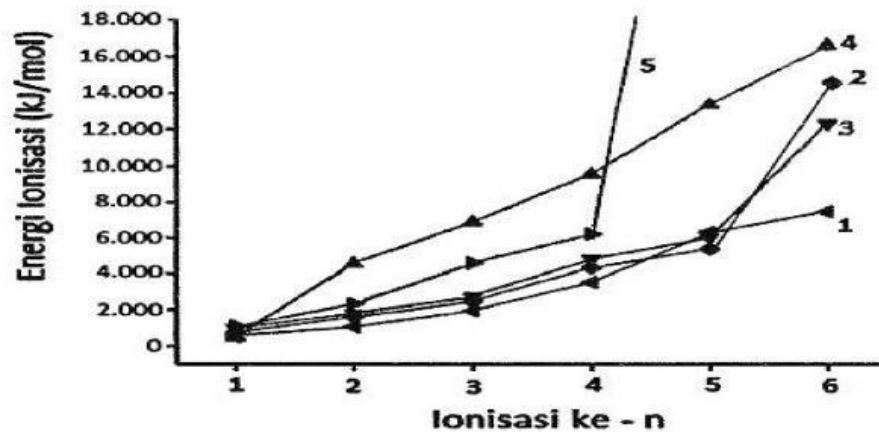


SOAL SBMPTN TAHUN 2018 TENTANG ENERGI IONISASI

- Soal Nomor 45 Kode: 402, 412, 420, 422, 441, 452, 463**
Energi ionisasi pertama, kedua, dan ketiga untuk unsur Na (dalam kJ/mol) adalah
(A) 496, 4.560, dan 6.900
(B) 578, 1.820, dan 2.750
(C) 736, 1.450, dan 7.730
(D) 786, 1.580, dan 3.230
(E) 1.012, 1.904, dan 2.190
- Soal Nomor 45 Kode: 403, 423**
Aluminium membentuk oksida Al_2O_3 . Energi ionisasi pertama, kedua, ketiga dan keempat aluminium (dalam kJ/mol) adalah
(A) 496, 4.560, 6.900, 9.540
(B) 578, 1.820, 2.750, 11.600
(C) 738, 1.450, 7.730, 10.500
(D) 786, 1.580, 3.230, 4.360
(E) 1.022, 1.904, 2.910, 4.960
- Soal Nomor 45 Kode: 419, 421,**
Suatu unsur dapat membentuk senyawa ionik dengan rumus X_2O_3 . Data energi ionisasi ke-1 sampai ke-6 (dalam kJ/mol) untuk unsur X adalah
- Soal Nomor 45 Kode: 418, 429, 450, 453, 457, 472**
Energi ionisasi (kJ/mol) ke-1 sampai ke-5 untuk unsur X berturut-turut adalah 786, 1.580, 3.230, 4.360, dan 16.010. Senyawa yang dapat terbentuk dan stabil adalah
(A) XCl_3
(B) X_2O_3
(C) XCl_2
(D) XO_3
(E) XCl_4
- Soal Nomor 45 Kode: 428, 461**
Energi ionisasi (kJ/mol) ke-1 sampai ke-4 untuk unsur M berturut-turut adalah 738, 1.450, 7.730, dan 10.500. Senyawa berikut yang dapat terbentuk dan stabil adalah

6. Soal Nomor 45 Kode: 444, 471



Kurva di atas menyajikan data energi ionisasi 5 unsur golongan utama. Unsur yang terletak pada golongan yang sama dalam tabel periodik adalah

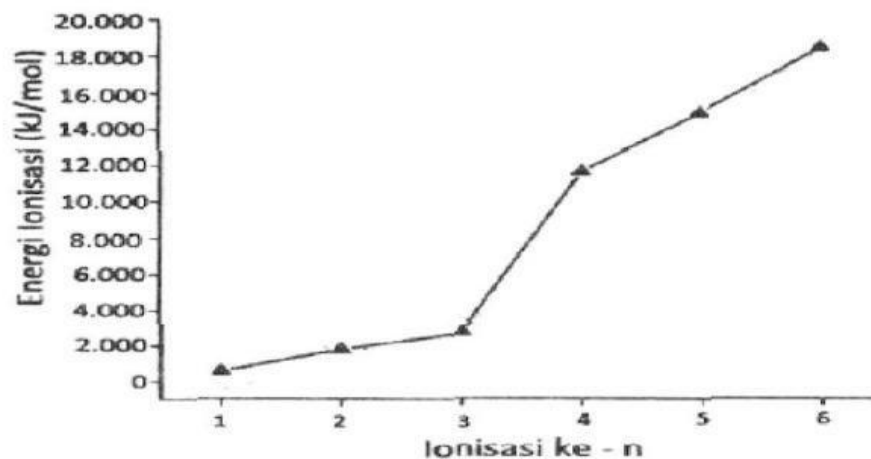
- (A) 1 dan 2
- (B) 1 dan 3
- (C) 2 dan 3
- (D) 2 dan 4
- (E) 2 dan 5

7. Soal Nomor 45 Kode: 459

Energi ionisasi pertama, kedua, dan ketiga untuk unsur Mg (dalam kJ/mol) adalah

- (A) 496, 4.560, dan 6.900
- (B) 578, 1.820, dan 2.750
- (C) 736, 1.450, dan 7.730
- (D) 786, 1.580, dan 3.230
- (E) 1.012, 1.904, dan 2.910

8. Soal Nomor 45 Kode: 460



Data energi ionisasi unsur M ditunjukkan pada grafik di atas. Garam florida unsur M yang stabil adalah

- (A) MF
- (B) MF₂
- (C) MF₃
- (D) MF₄
- (E) MF₅