

„VI.A skupina (16. skupina) periodické soustavy prvků“

Úloha 1 Zařad'te a vepište správně všechny prvky VI.A skupiny (16. skupiny) do slepé periodické tabulky:

Úloha 2 Napište správné pořadí prvků:

Seřad'te prvky kyslík, síra, telur podle vzrůstající elektonegativity:

.....

Úloha 3 Vyberte správnou alternativu:

Porovnejte poloměry anionů prvků kyslíku a síry:

- a) $O^{2-} < S^{2-}$ b) $O^{2-} > S^{2-}$

Úloha 4 Vyberte správnou alternativu:

Hodnota ionizační energie v VI.A skupině s rostoucím protonovým číslem:

- a) roste b) klesá

Úloha 5 Odpovězte na otázku:

Jaké nejnižší a nejvyšší oxidační číslo tvoří prvek selen?

.....