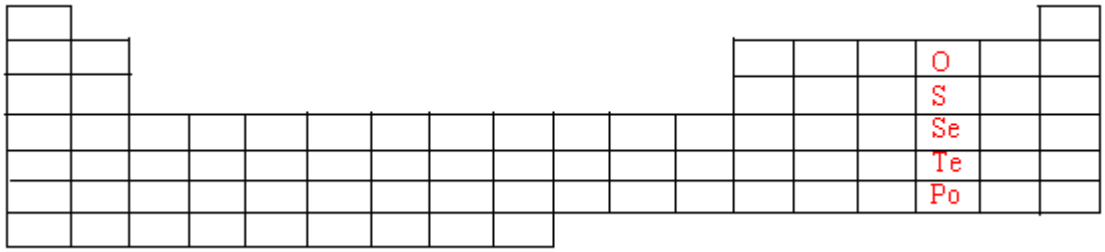
„VI.A skupina (16. skupina) periodické soustavy prvků“ - řešení

Pozn.: Správné alternativy jsou označené červeně.

Úloha 1 **Zařaďte a vepište správně všechny prvky VI.A skupiny (16. skupiny) do slepé periodické tabulky:**



Úloha 2 **Napište správné pořadí prvků:**

Seřaďte prvky kyslík, síra, telur podle vzrůstající elektonegativity:

telur < síra < kyslík

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?

nejnižší oxidační číslo –II, nejvyšší oxidační číslo VI