

„V.A skupina (15. skupina) periodické soustavy prvků“
- řešení

Pozn.: Správné alternativy jsou označeny červeně.

Úloha 1 Zařad'te a vepište správně všechny prvky V.A skupiny (15. skupiny) do slepé periodické tabulky:

[illegible]

Úloha 2 Napište správné pořadí prvků:

Seřad'te prvky dusík, arsen, bismut podle vzrůstající elektonegativity:

bismut < arsen < dusík

Úloha 3 Vyberte správnou alternativu:

Porovnejte poloměry kationů fosforu a arsenu:

a) $P^{3+} < As^{3+}$ b) $P^{3+} > As^{3+}$

Úloha 4 Vyberte správnou alternativu:

Hodnota elektronové afinity v V.A skupině s rostoucím protonovým číslem:

a) roste b) klesá

Úloha 5 Odpovězte na otázku:

Jaká jsou nejstálější oxidační čísla u prvků fosforu a bismutu?

fosfor - nejstálější oxidační číslo V, bismut - nejstálější oxidační číslo III