

Téma 5 Úkol 3

Zadání:

Seřad'te následující atomy podle vzrůstající ionizační energie:

I) As, Ge, Se: ____, ____, ____

II) Ga, Tl, In: ____, ____, ____

III) Sn, Sb, Pb: ____, ____, ____

Správné řešení:

I) Ge, Ar, Se

II) Tl, In, Ga

III) Pb, Sn, Sb

Řešení:

Pro velikost **ionizační energie** platí, že **ve skupině klesá** a **v periodě roste**.

I) Všechny prvky jsou ve stejné periodě a to v pořadí Ge, Ar, Se. V tomto pořadí také ionizační energie roste.

II) Uvedené prvky se nacházejí ve stejné skupině a to v pořadí Ga, In, Tl. Ve skupině ale ionizační energie klesá, takže chceme-li uspořádat podle vzrůstající energie, pak je pořadí opačné, tedy Tl, In, Ga.

III) Zde aplikujeme obě výše uvedená pravidla zároveň a dojdeme k uspořádání Pb, Sn, Sb.