

## Téma 6 úkol 2

Zadání:

**Seřad'te následující prvky podle vzrůstající elektronegativity:  
Ga, P, Rb, N, Sr**

- a) Rb – Ga – Sr – P – N
- b) N – P – Ga – Sr – Rb
- c) Rb – Sr – Ga – P – N
- d) Ga – Sr – Rb – N – P

Správné řešení: c

---

Řešení:

Tyto prvky se nenacházejí ve stejné skupině či periodě, propojíme tedy následující pravidla: **elektronegativita ve skupině klesá a v periodě roste**. Největší elektronegativitu ze všech prvků v periodické tabulce má fluor F a nejmenší cesium Cs.

Jestliže tedy známe tato pravidla, můžeme určit správné pořadí jako Rb – Sr – Ga – P – N.