

### Téma 7 úkol 3

Zadání:

Jaká je očekávaná hybridizace centrálního atomu v molekule  $\text{SeF}_6$ :

- a)  $sp^3$
- b)  $sp$
- c)  $d^2sp^3$
- d)  $sp^2$
- e)  $dsp^3$

Správné řešení: c

---

Řešení:

Nakreslete si **Lewisovu strukturu molekuly**. V molekule  $\text{SeF}_6$  je kolem centrálního atomu selenu 6 párů elektronů, které se podílejí na vazbě mezi selenem a fluorem. Na selenu není žádný nevazebný elektronový pár.

Očekávanou strukturou podle modelu **VSEPR** bude **oktaedr**.

**Hybridizace centrálního atomu** bude  $d^2sp^3$  - šest atomových orbitalů poskytne pro hybridizaci šest hybridních orbitalů ( $2 \times d + 1 \times s + 3 \times p$ ).