

## **Téma 8 úkol 2**

Zadání:

**Pro postupné zaplňování molekulových orbitalů elektrony neplatí pravidlo:**

- a) Pauliho princip
- b) Lambert-Beerův zákon
- c) Hundovo pravidlo
- d) Výstavbový princip

Správné řešení: b

---

Řešení:

Pravidla pro zaplňování molekulových orbitalů jsou:

- **Výstavbový princip** (něm. Aufbau)
- **Hundovo pravidlo**
- **Pauliho princip**

Jedná se o stejná pravidla jako pro obsazování atomových orbitalů.

Kdežto v možnostech uvedený Lambert-Beerův zákon se nezabývá zaplňováním orbitalů elektrony, ale využili byste jej při analýze absorpce záření.