

## Pracovní list studenta

skupina: .....

jméno: ..... třída: ..... datum: .....

---

### Slovníček pojmů

S využitím dostupných zdrojů vysvětlete následující pojmy:

**Absorbance:**

**Lambertův-Beerův zákon:**

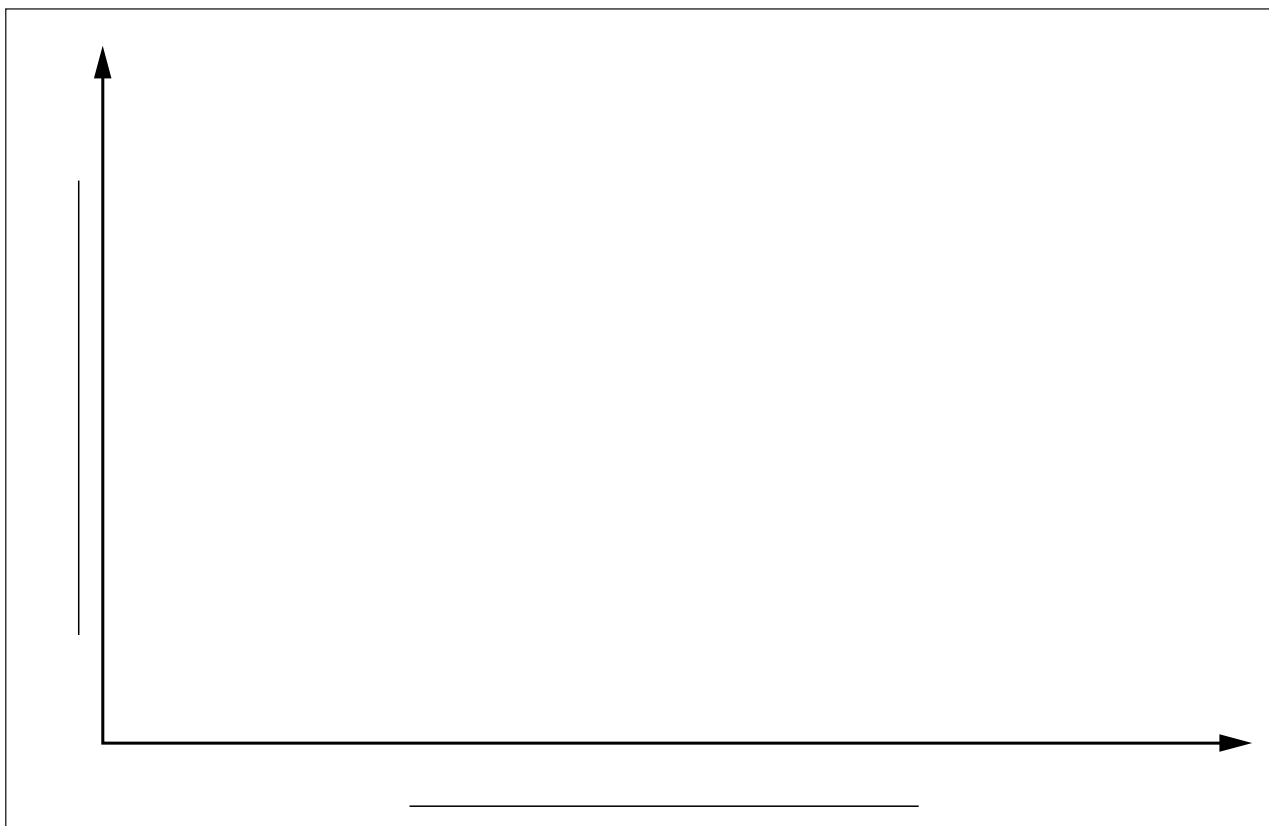
**Transmittance:**

### Teoretická příprava úlohy

Jakým způsobem můžeme využít k určení neznámé koncentrace vztah mezi absorbancí a koncentrací látky v roztoku?

## Vizualizace naměřených dat

Zkonstruuje graf závislosti absorbance na koncentraci. Zaznamenejte všechny potřebné údaje a graf správně popište (osy, jednotky, ...).



## Vyhodnocení naměřených dat

1. Do připravené tabulky zaznamenejte naměřené hodnoty absorbancí jednotlivých roztoků a absorbanci roztoku o neznámé koncentraci.

Zkumavka	Koncentrace [mol/l]	Absorbance	poznámky
1	0,05		
2	0,10		
3	0,15		
4	0,20		
zásobní	0,25		
neznámý			

2. Určete koncentraci stanovované látky v neznámém roztoku.

*Koncentrace látky v neznámém roztoku je:*

## Závěr a hodnocení

1. Která část dusičnanu měďnatého zodpovídá za modré zbarvení roztoku, je to aniont nebo kationt? (Využijte informací o různém zbarvení různých dusičnanů a různých měďnatých solí.)

2. Jaká je koncentrace dusičnanu měďnatého v neznámém roztoku?

3. Je vaše stanovená hodnota ve shodě s hodnotou uvedenou vyučujícím a ostatními skupinami?

4. Jak vysvětlíte případné odchylky stanovené koncentrace od hodnoty uvedené vyučujícím?