

**Laboratorní práce č. 2 - Le Chatelierův princip**

Jméno a příjmení: ..... Datum: .....

Spolupracoval/a: ..... Znamka: .....

**Úkol - Sledujte časovou závislost pH roztoku kyseliny octové po přidavku roztoku octanu sodného a amoniaku po přidavku roztoku dusičnanu olovnatého*****Teoretická příprava úlohy***

1. Chemickými rovnicemi vyjádřete hydrolyzu kyseliny octové a amoniaku. Uveďte, zda je chemická rovnováha těchto dějů posunuta na stranu výchozích látek nebo produktů.

2. Zapište vztahy pro výpočet rovnovážné konstanty obou výše uvedených dějů?

***Výsledky***

1. Do připraveného rámečku vlepте graf naměřených časových závislostí pH kyseliny octové resp. amoniaku po přidavku roztoku octanu sodného resp. dusičnanu olovnatého.

2. Chemickými reakcemi zapište všechny probíhající děje v uvedených soustavách.

3. Zapište naměřené hodnoty.

pH (CH <sub>3</sub> COOH) <sub>počátek</sub> =	pH (CH <sub>3</sub> COOH) <sub>po přidavku octanu</sub> =
pH (NH <sub>3</sub> ) <sub>počátek</sub> =	pH (NH <sub>3</sub> ) <sub>po přidavku olovnaté soli</sub> =

4. Vypočítejte hodnotu disociační konstanty kyseliny octové po přidavku octanu sodného. Tuto hodnotu porovnejte s tabulkovou hodnotou. Výsledky diskutujte. Všechny potřebné mezivýpočty uveďte do tabulky:

pH (0,5 M CH <sub>3</sub> COOH)	[H <sup>+</sup> ] v 0,5 M CH <sub>3</sub> COOH	[CH <sub>3</sub> COOH]	K <sub>A</sub> (CH <sub>3</sub> COOH)

### Závěr