

Laboratorní práce č. 11 - Hydrolýza solí, acidobazické indikátory.

Jméno a příjmení: Datum:

Spolupracoval/a: Znamka:

Úkol č. 1 - Určete hodnoty pH a zbarvení různých acidobazických indikátorů pro uvedené roztoky.***Teoretická příprava úlohy***

1. Vysvětli, v čem spočívá zásadní rozdíl mezi slabým a silným elektrolytem?

2. Co je to veličina pH? Jak se orientačně určuje a jak se měří hodnota pH?

3. Na čem závisí pH roztoků solí?

Výsledky

1. Uved'te výpočet navážky příslušného elektrolytu na přípravu 250 ml roztoku.

2. Zdůvodněte zjištěné hodnoty pH připravených roztoků elektrolytů.

3. Chemickými rovnicemi vyjádřete hydrolyzu Na_2CO_3 a NH_4Cl .

4. Na základě Brønstedovy teorie kyselin a zásad objasněte funkci acidobazických indikátorů.

5. Dosažené výsledky zapište do tabulky.

	HCl	CH ₃ COOH	FeCl ₃	NaCl
fenolftalein (FF)				
methyloranž (MO)				
methylčerveň (MČ)				
bromkresolová modř (BKZ)				
MČ/BKZ 1:1				
lakmusový papírek				
přibližná hodnota pH				
změřená hodnota pH				
oblast pH				

	Na ₂ CO ₃	NH ₄ Cl	KHCO ₃	NaOH	H ₂ O
fenolftalein (FF)					
methyloranž (MO)					
methylčerveň (MČ)					
bromkresolová modř (BKZ)					
MČ/BKZ 1:1					
lakmusový papírek					
přibližná hodnota pH					
změřená hodnota pH					
oblast pH					

Závěr