**Protokol č. 12**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Pracoval:** |  |  | **Pracováno dne:** |  |
| **Spolupracoval:** |  | **Hodnocení:** |  |
| **Třída:** |  |

**Název úlohy: Vlastnosti a reakce vzniku solí**

**Pomůcky:**

**Chemikálie:**

**Vypracování:**

**Teoretická příprava:**

1. Chemická rovnice vzniku NaCl

a) slučování prvků

b) neutralizace

c) reakce kovu a kyseliny

2. Popis elektrolyzéru

**Úkol č. 1.: Reakce manganistanu draselného se siřičitanem sodným**

Chemická rovnice pozorovaného děje:

reaktanty uvádí postup práce, produkty reakce: síran manganatý, síran sodný, síran draselný a voda

pozorovaná změna

počet kapek Na2SO3 potřebný pro průběh chemické reakce

**Úkol č. 2.: Elektrolýza roztoku chloridu sodného (solanka)**

Chemická rovniceelektrolýzy:

sodný kation + chloridový anion + vodíkový kation + hydroxidový anion → chlor + vodík + hydroxid sodný (nezapomeňte na úpravu chemické rovnice- stechiometrické koeficienty)

oxidace

redukce

látka vylučována na katodě

látka vylučována na anodě

význam přidaného fenolftaleinu

**Závěr:**