**Protokol č. 7:**

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

**Název úlohy: Typy chemických reakcí**

**Pomůcky:**

**Chemikálie:**

**Vypracování:**

**Teoretická příprava:**

1. Elektrolytický rozklad vody na vodík a kyslík

poměry látkového množství

2. Syntéza chloridu hlinitého AlCl3

 poměry látkového množství

**Úkol č. 1: Hoření hořčíku**

Barva hořčíku barva produktu MgO

chemická rovnice hoření hořčíku

popis chemického děje

typ chemické reakce

**Úkol č. 2: Rozpouštění vápence**

Popis chemického děje

doplňte chem. rovnici CaCO3  + 2HCl → CaCl2 + + H2O

typ chemické reakce

co způsobilo „šumění“

**Úkol č. 3: Vznik uhličitanu sodného**

Popis chemického děje

doplňte chem. rovnici 2NaOH + → Na2CO3 + H2O

vydechovaný vzduch z plic obsahuje

**Závěr:**