**Protokol č. 6:**

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

**Název úlohy: Chemické prvky-nekovy č. 2**

**Pomůcky:**

**Chemikálie:**

**Vypracování:**

**Teoretická příprava:**

1. Zápis izotopu vodíku

zápis izotopu kyslíku

2. Vodík:

skupina perioda počet val.elektronů

 kyslík:

skupina perioda počet val.elektronů

3. Zápis chemické reakce: hoření vodíku

**Úkol č. 1: Příprava vodíku a zkouška třaskavosti**

Rovnice reakce: zinek + kyselina chlorovodíková

vlastnosti vodíku:

skupenství barva zápach

úspěšnost zkoušky třaskavosti

**Úkol č. 2: Příprava kyslíku**

barva KMnO4

barva krystalů vzniklých tepelným rozkladem

úspěšnost zkoušky přítomnosti kyslíku - změna doutnající špejle v přítomnosti kyslíku

popis reakce krystalů s vodou

**Závěr:**