**Gymnázium**

**Hranice**

G

**Protokol č. 9:**

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

**Název úlohy: Příprava a vlastnosti dvouprvkových sloučenin**

**Pomůcky:**

**Chemikálie:**

**Vypracování:**

**Teoretická příprava:**

1. chemická rovnice: hoření síry

reakce produktu s vodou

2. vzorce oxidů a charakter oxidů (podle reakce s vodu):

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| LÁTKA | VZOREC | KYSELINOTVORNÝ OXID/ ZÁSADOTVORNÝ OXID |
| oxid vápenatý |  |  |
| oxid dusičný |  |  |
| oxid křemičitý |  |  |

3. bublinky v minerální vodě způsobuje látka

**Úkol č. 1: Příprava a vlastnosti oxidu uhličitého**

barva vznikajícího plynu

změna hořící špejle po vložení do zkumavky s plynem

pH vzniklého roztoku

podle reakce s vodou je CO2 doplňte: kyselinotvorný oxid / zásadotvorný oxid

rovnice reakce oxidu uhličitého s vodou

Tabulka hodnot: Reakce přírodního uhličitanu s HCl

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| přírodní materiál | popis reakce s HCl | intenzita reakce |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

**Úkol č. 2: Příprava sulfidu zinečnatého**

barva práškové síry

barva práškového zinku

barva produktu

rovnice reakce: zinek + síra vzniká sulfid zinečnatý

popis průběhu pokusu

**Závěr:**