|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Školní rok: | **Příprava oxidu uhličitého a oxidu měďnatého** | Třída: |
| Datum: | Jméno a příjmení: | Protokol č. |
| Spolupracoval: | |  |

**Otázky:**

1. Jaký je vzorec oxidu uhličitého?

1. Jaké vlastnosti má oxid uhličitý?

1. Jaké je použití oxidu uhličitého?

1. Jak se nazývají sloučeniny kyslíku s jinými prvky?

1. ***Příprava oxidu uhličitého***

**Rovnice chemické reakce:** CH3COOH + NaHCO3→ CO2 + H2O + CH3COONa

**Pomůcky a chemikálie:**

2 kádinky, odměrný válec, váhy, papír, špejle, ocet, jedlá soda

**Postup:**

1. Odvažte na vahách na kousku papíru 5 g jedlé sody. Sodu nasypte do suché kádinky.
2. Odměřte do odměrného válce 15 ml octa.
3. Nalijte ocet do kádinky s jedlou sodou a kádinku přikryjte papírem.
4. Zapište, co pozorujete:

1. Zapalte špejli a hořící ji zasuňte nejprve do prázdné kádinky a potom do kádinky se sodou a octem.
2. Zapište, co pozorujete:

1. ***Příprava oxidu měďnatého***

**Rovnice chemické reakce:** 2Cu + O2 → 2CuO

**Pomůcky a chemikálie:**

Měděný drátek, lihový kahan, líh, zkumavka

**Postup:**

1. Nalijte líh do zkumavky a zapalte kahan.
2. Měděný drátek zasuňte do plamene a pozorujte zbarvení drátku a plamene.
3. Po chvíli drátek vytáhněte a pozorujte, jakou barvu má vyžíhaná část.
4. Opět drátek zahřejte v plameni.
5. Drátek vytáhněte a ponořte konec drátku do zkumavky s lihem. Vytáhněte ho z lihu. Co se změnilo?
6. Zapište svá pozorování:

Barva drátku po vyžíhání v plameni:

Barva drátku po ponoření do lihu:

1. Na základě pozorování porovnejte teplotu tání mědi s teplotou plamene lihového kahanu.