…….kl. ……………………………………………………………………………..

vardas, pavardė

**LABORATORINIS DARBAS**

**Ca(OH)2 gavimas ir savybių tyrimas**

**Darbo tikslas:**

1. Supažindinti su hidroksidų gavimu.
2. Įsitikinti kaip hidroksidai reaguoja: šarmai su tirpiomis druskomis, rūgštiniais oksidais ir rūgštimis.
3. Įtvirtinti žinias ir gebėjimus rašant mainų reakcijų lygtis.

**Darbo hipotezė:** tirpūs hidroksidai lengvai gaunami bazinius oksidus tirpinant vandenyje. Šarmai reaguoja su rūgštimis, rūgštiniais oksidais ir druskomis.

**Darbo uždaviniai:**

1. Atlikti hidroksidų gavimą metalų oksidams reaguojant su vandeniu.
2. Atliekant bandymus, įrodyti, kad hidroksidai reaguoja su druskomis, rūgštiniais oksidais ir rūgštimis.
3. Suformuluoti išvadas ir jas pagrįsti stebėjimais.

**Darbo priemonės ir medžiagos:** Stovas su mėgintuvėliais, maistinis šiaudelis, piltuvas su distiliuotu vandeniu, piltuvėlis, filtrinis popierius, cheminė stilinė, fenolftaleino indikatorius, H2SO4 (aq), K2CO3(aq), CuSO4(aq).

**Darbo eiga:**

Paimkime 20 g CaO ir užpilkime apie 10 ml vandens. Parašykite kokia reakcija vyko:

**....................................................................................................................................................**

Viską išmaišykite ir nufiltruokite. Į 5 mėgintuvėlius įpilkite po 1ml filtrato.

1. Paimkite 1 mėgintuvėlį su filtratu įlašinkite 2 lašus fenolftaleino indikatoriaus. Kokius požymius stebite**?**

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

1. Paimkite 2 mėgintuvėlį su filtratu įlašinkite 2 lašus fenolftaleino indikatoriaus ir įpilkite 1ml sieros rūgšties (H2SO4). Kokius požymius stebite**?**

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

1. Paimkite 3 mėgintuvėlį su filtratu ir įpilkite 1ml vario II sulfato (CuSO4)**.** Kokius požymius stebite?

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

1. Paimkite 4 mėgintuvėlį su filtratu ir įpilkite 1ml kalio karbonato (K2CO3)**.** Kokius požymius stebite?

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

1. Paimkite 5 mėgintuvėlį su filtratu ir įstatę šiaudelį pūskite orą (dirbkite atsargiai, pūskite orą lėtai). Kokį požymį stebite?

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**Išvada:**

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**........................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**Papildomos užduotys:**

1. Parašykite 1 – 5 bandymuose vykusių reakcijos lygčių bendrąsias, nesutrumpintas jonines ir sutrumpintas jonines reakcijų lygtis.