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

vardas, pavardė

**LABORATORINIS DARBAS**

**Hidroksidų savybių tyrimas**

**Darbo tikslas:**

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

**Darbo hipotezė:** hidroksidai (tirpūs ir netirpūs) lengvai reaguoja su rūgštimis ir druskomis.

**Darbo uždaviniai:**

1. Atlikti hidroksidų savybių tyrimą.
2. Atliekant bandymus, įrodyti, kad hidroksidai reaguoja su druskomis ir rūgštimis.
3. Suformuluoti išvadas ir jas pagrįsti stebėjimais.

**Darbo priemonės ir medžiagos:** Stovas su mėgintuvėliais, 3 pipetės, fenolftaleino indikatorius, lakmuso indikatorius, HCl(aq), NaOH(aq), CuSO4(aq), FeSO4(aq), H2SO4 (aq).

**Darbo eiga:** Į 4 mėgintuvėlius įpilkite po 1ml natrio hidroksido (NaOH) tirpalo.

1. Paimkite 1 mėgintuvėlį su natrio hidroksido (NaOH) tirpalu įlašinkite 2 lašus lakmuso indikatoriaus ir įpilkite 1 ml druskos rūgšties (HCl). Kokius požymius stebite**?**

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

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

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

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

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

1. Paimkite 3 bandymo mėgintuvėlį. Į jį įpilkite 1ml sieros rūgšties (H2SO4). Kokius požymius stebite?

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

1. Paimkite 4 mėgintuvėlį su natrio hidroksido (NaOH) tirpalu ir įpilkite 1ml geležies II sulfato (FeSO4)**.** Kokius požymius stebite?

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

1. Paimkite 5 bandymo mėgintuvėlį. Į jį įpilkite 1 ml druskos rūgšties (HCl). Kokius požymius stebite?

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

**Išvada:**

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

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

**Papildomos užduotys:**

1. Parašykite 6 vykusių reakcijos lygčių bendrąsias, nesutrumpintas jonines ir sutrumpintas jonines reakcijų lygtis.