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

vardas, pavardė

**PRAKTINIS DARBAS**

**Cl-, Br-, I-, SO42-, CO32-, K+, Na+ jonų atpažinimas**

**Darbo tikslas:**

1. Atpažinti Cl-, Br-, I- jonus su tirpiomis Ag+ druskomis pagal susidarančių nuosėdų spalvą.
2. Atpažinti SO42- jonus su tirpiomis Ba2+ druskomis pagal susidarančių nuosėdų spalvą.
3. Atpažinti CO32- jonus su tirpiomis Ca2+ druskomis pagal susidarančių nuosėdų spalvą.
4. K+, Na+ jonus atpažinti pagal liepsnos spalvos kitimą.
5. Įtvirtinti žinias apie jonų atpažinimą praktiškai.

**Darbo hipotezė:** Cl-, Br-, I-, SO42-, CO32- jonus galime atpažinti pagal susidarančias nuosėdas, o K+, Na+ jonus pagal liepsnos testą.

**Darbo uždaviniai:**

1. Atlieka Cl-, Br-, I-, SO42-, CO32-, K+, Na+ jonų atpažinimą.
2. Atliekant bandymus, įrodyti, kad tirpale yra Cl-, Br-, I-, SO42-, CO32-, K+, Na+ jonų.
3. Suformuluoti išvadas ir jas pagrįsti stebėjimais.

**Darbo priemonės ir medžiagos:** Stovas su mėgintuvėliais, AgNO3(aq), Ba(NO3)2 (aq), CaCl2 (aq), NaCl(aq), NaBr(aq), NaI(aq), Na2SO4(aq), Na2CO3(aq), NaNO3(aq), KNO3(aq).

**Darbo eiga:**

1. Paimkite mėgintuvėlį įpilkite 1 ml natrio chlorido (NaCl(aq)) tirpalo ir įpilkite 1 ml sidabro I nitrato (AgNO3(aq)) tirpalo. Kokius požymius stebite**?**

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

1. Paimkite mėgintuvėlį įpilkite 1 ml natrio bromido (NaBr(aq)) tirpalo ir įpilkite 1 ml sidabro I nitrato (AgNO3(aq)) tirpalo. Kokius požymius stebite**?**

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

1. Paimkite mėgintuvėlį įpilkite 1 ml natrio jodido (NaI(aq)) tirpalo ir įpilkite 1 ml sidabro I nitrato (AgNO3(aq)) tirpalo. Kokius požymius stebite**?**

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

1. Paimkite mėgintuvėlį įpilkite 1 ml natrio sulfato (Na2SO4(aq)) tirpalo ir įpilkite 1 ml bario nitrato (Ba(NO3)2(aq)) tirpalo. Kokius požymius stebite**?**

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

1. Paimkite mėgintuvėlį įpilkite 1 ml natrio karbonato (Na2CO3(aq)) tirpalo ir įpilkite 1 ml kalcio chlorido (CaCl2 (aq)) tirpalo. Kokius požymius stebite**?**

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

1. Paimkime garinimo lėkštelę. Į lėkštelę įdėkite natrio nitrato (NaNO3 (aq)) ir užpilkite spirito. Uždekite lėkštelės turinį. Kokius požymius stebite?

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

1. Paimkime garinimo lėkštelę. Į lėkštelę įdėkite kalio nitrato (KNO3 (aq)) ir užpilkite spirito. Uždekite lėkštelės turinį. Kokius požymius stebite?

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

**Išvada:**

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

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

**Papildomos užduotys:**

1. Parašykite 1 – 5 vykusių reakcijos lygčių bendrąsias, nesutrumpintas joninęs ir sutrumpintas jonines reakcijų lygtis. Nurodykite nuosėdas pagal kurių spalvą atpažįstame jonus.