

A mintatartó edényben két só keverékét találod. A feladatod ezek azonosítása lesz!

Amit tudunk: A mintákban összesen háromféle kation (nátrium-, kalcium-, réz-) és háromféle anion (klorid-, nitrát-, karbonát-) lehet. Add meg a lehetséges sók képletét és nevét!

Segítség:

A hat ion közül csak egy színes. Vajon melyik?

Az azonosításhoz végezhetesz oldáspróbát. A lehetséges sók közül kettő nem oldódik vízben, melyik?

Az oldattal két próbát végezhetesz:

- a) Ezüst-nitrát hozzáadása. Vajon mi történik? próbáld ki a cseppentők és a munkalap segítségével

	Cl^-	CO_3^{2-}	NO_3^-	minta-oldat
AgNO_3 -oldat				

- b) Sósav hozzáadása. Vajon mi történik?

	Cl^-	CO_3^{2-}	NO_3^-	minta-oldat
sósav				

A vizsgálataid alapján mit tudsz mondani a sókeverék összetételéről?

Minden állításodat indokold!

Hogyan tudnád igazolni a nátrium/kalcium jelenlétét, ill. hiányát?

keverék: Cu^{2+} , Na^+ , Cl^-