


For Teachers

Mossunk aranyat!

A kísérlet célja: Sűrűség szerinti szétválasztás bemutatása

Vegyszerek:



Reagens	Képlet		Tömeg (g) vagy koncentráció (M)
Víz	H ₂ O		10 kg

Eszközlista:

- Tál keveréshez
- Kanál
- Aranymosó tál
- Nagy méretű lavór a víz tárolására

Labor feladat

A kísérlet során két finom szemcsézetű, eltérő sűrűségű anyag szétválasztását gyakorolhatják a diákok. Első lépésként mérjenek ki azonos mennyiséget, kb. 50-50 g-ot a két szemcsés anyagból, majd ezeket jól keverjék össze a kanállal. Ezután töltsék a keveréket az aranymosó tál aljára.

A nagy méretű tálba töltsenek vizet.

Az aranymosó tálat a nagy méretű lavórba merítve kevés vizet kell tenni az aranymosó tálba, vigyázva, hogy a mintaanyag ne távozzon a lavórba. Az aranymosó tálat oda-vissza, vagy körkörös irányba mozgatva megkezdődik a két mintaanyag szétválasztása, mely közül a nagyobb sűrűségű elkezd leüledni a tál aljára, a kisebb sűrűségű pedig az anyagágy tetejére kezd mozogni. Amint ez megkezdődik, az aranymosó tálat enyhén megdöntve a víz és a kisebb sűrűségű anyag egy része óvatosan leönthető a lavórba, mivel az aranymosó tál barázdái megakadályozzák a nagymennyiségű anyag távozását.

Az aranymosó tálba friss vizet merítve a folyamatot addig kell ismételni, míg az aranymosó tálban kizárólag a nagy sűrűségű anyag marad.

További biztonsági adatok



A kísérlet során semmilyen vegyszer vagy veszélyes anyag alkalmazása sem szükséges. Védőfelszerelés viselése nem szükséges.

Számítások

A kísérletekhez nem szükséges számolások elvégzése.