

6. Ez. Ur distilatua botaz gero buchnerreko kristalei hauen zati bat uretan disolbatuko lirateke. Ikuzteko, kitasatoan dagoen disoluzioa erabil daiteke $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ -an saturatua baitago.
7. Ez. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ gatz hidratatu bat denez, ^{behera} lehorgailuan sartuz gero ur molekulak lurrunduko lirateke CuSO_4 emanaz hauts txuri bat dena.
8. Esperientziaren amaieran 2,0 g $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ lortu ditut. *etikina?* *nuela!*
Etekin hau oso txikia da, honek esan nahi du erroreren bat egin nuela prozeduran. Nire akatsa $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ disoluzioa iragaztean oso beroa ez zegoela zela uste dut; 50°C ingurura zegoen. Hala eta guztiz ere, %100-ko etekina lortzea ezinezkoa da saio honetan $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ uretan oso disolbagarria delako.