



BIOLOGIA, KÉMIA HÁZIVERSENY

I. FORDULÓ



1. Sókerámia karácsonyfadísz

Szükséges anyagok, eszközök:

200 g liszt, 300 g só, 1,5 dl víz, 1 kávéskanál tapétaragasztó vagy étolaj, festék, keverőtál, kés, sodrófa, műanyag fólia, pogácsa- és figuraszaggató, ecset

Végrehajtás:

Alaposan keverjük el a sót a liszttel, majd lassan adagoljuk hozzá a vizet és az egy nappal korábban csomómentesre bekevert tapétaragasztót (vagy étolajat). A masszának puhának és könnyűnek kell lennie, ezért legalább negyedórán átgyúrjuk az anyagot. Ha kész, a masszát tegyük műanyag fóliába, és hagyjuk egy órát pihenni. Ezután lehet színezzni, formázni tetszés szerint.

1. Mi a só kémiai neve? Jellemezd a kristályrácsszerkezetét!
2. Mi a liszt anyagának kémiai neve?
3. Hogyan lazítja a karácsonyi sütemények tésztáját a sütőpor és az élesztő (reakcióegyenletek)?



2. Karácsonyfadísz

Eszközök és anyagok:

modellgipsz, víz, műanyag tál, keverőkanál, öntőformák, vízfesték, ecset.

Végrehajtás

Vízből és a modellgipszből tejföl sűrűségű masszát készítünk, majd a formákba öntjük. Hagyjuk megkötni és kiszáradni. Ezután óvatosan kivesszük a formákból és megfestjük.

1. Miért köt meg a modellgipsz? (Reakcióegyenlettel válaszolj!)
2. Mikor és miért alkalmazzák ezt a folyamatot a gyógyászatban?
3. Milyen kristályrácsban kristályosodik?
4. Hol bányásszák Magyarországon?
5. Mire használja az építőipar?



Segítség: a kérdésekre az interneten megtalálhatók a válaszok!

A legszebb alkotásokat kiállítjuk!

JÓ MUNKÁT!

Leadás ideje: 2014. december 15.

Helye: 19-es szoba

