

Ünnepi 10. Látványos Kémiai bemutató

Fogarasiné Tamási Piroska tanárnő ötlete nyomán idén már a 10. Látványos Kémiai kísérletek bemutatójára került sor a Szováti úti iskola udvarán, szeptember 7-8-9-én 7:45 és 8 óra között.

Az első napon a 8. c osztályos tanulók *Katonáné Molnár Mária* tanárnő vezetésével **Színváltások a kémiában** címmel mutatkoztak be. A **Szivárványhíd** nagyon jól sikerült: a kék és a sárga színes víz "elindult" a törőlkendőkön az üres pohár felé, s a találkozáskor zöldre váltott. A vándorlás addig tartott, míg mindhárom pohárban egyforma mennyiségű víz nem lett. A **Varázslatos tej** nevű kísérletben a színek hirtelen „szétrepültek”, amikor a tejure cseppentett ételfestékhez mosogatószerbe mártott fülpiszkálóval hozzáérték. A nézők szemtanúi lehettek az **indikátorok csodálatos színváltozásának** is. Fenolftalein, metilvörös és brómtimolkék indikátorok színének a megváltozását mutatták be a gyerekek savak és lúgok hatására. A **cukor elszenesítését** melegítés nélkül, kénsav hozzáadásával érték el. A főzőpohárban lévő kevés porcukor kénsav hatására megfeketedett, felpuffadt, majd gőzölgés és szúrós szagú gázok képződése közben fekete, hurkaszerű képződményként nyomult ki az üvegből. Az utolsó kísérletben az **elefánt** számára készült **fogkrém** hidrogén-peroxidból és mosogatószerből. A hozzáadott kálium-permanganáttól igazán szép lila csíkok díszítették.

A 8. c csapata



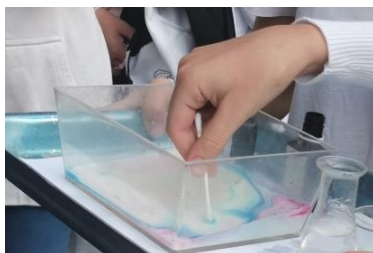
Szivárványhíd kezdete

Varázslatos tej

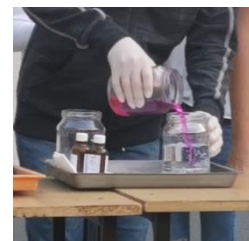
Ciklámen + színtelen= színtelen



Metilvörös színváltozása



Cukor elszenesítése



Elefánt fogkrém



A 2. és a 3. napon a 8. a, 8. b és a 8. d osztályos tanulók mutattak be érdekes kísérleteket Bakó István tanár úr vezetésével. Ekkor kitekintettünk a kémián túli területekre is, például a fizikára, hiszen ezek a tudományterületek szorosan összefonódnak. Bízunk benne, hogy a bemutatók második évtizedében csatlakoznak a fizikát és biológiát tanítók/tanulók is ehhez a kezdeményezéshez. Igyekeztünk olyan anyagokat és eszközöket használni, amelyek a háztartásokban is előfordulnak, pl. ecet, liszt, szóda, bikarbóna, kóla, műanyag palack, szeg, léggömb. Érdekes volt látni, hogy a vízzel telt lufi láng hatására sem durran ki, vagy hogy egy vízzel telt zacskót át lehet úgy szűrni ceruzával, hogy a víz nem folyik ki belőle. Leglátványosabb a jód alumíniummal való reakciója volt, melyet élénk láng és lila füst kísért.

Jód és alumínium reakciója



Kémiai vulkán



Ételfesték kimutatása cukorkából



Magnézium égése



Vízzel telt zacskó átszúrása ceruzával



Kóla+Mentho



Lufi felfújása kémikus és fizikus módra



Katonáné Molnár Mária és Bakó István