

A minta (eredetileg $5,00 \text{ cm}^3$) koncentrációja: $c = n / V = 0,01233 / 0,005 = 2,467 \text{ mol/dm}^3$.

Irodalom

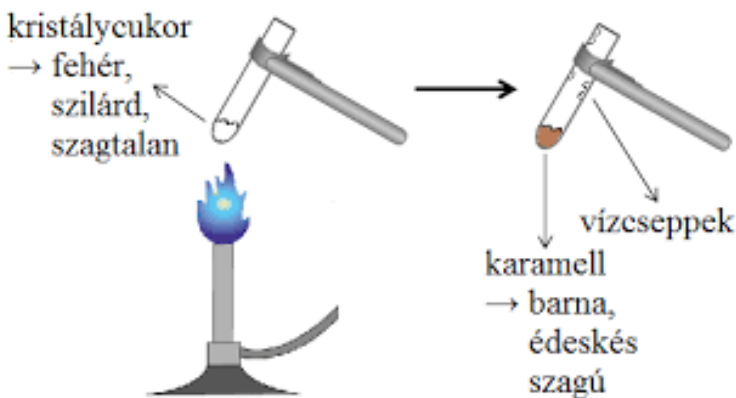
- [1] Albert Attila, Keglevich Kristóf: A titrálás alapjai, Budapesti Fazekas Mihály Gyakorló Általános Iskola és Gimnázium, Budapest, 2020.
- [2] Stankovics Éva: Térfogatos elemzés, Laboratóriumi technikus és vegyipari technikus alapfeladatok

Gál Emese



Kémia

1. Nézzük meg figyelmesen az alábbi képet! Kémiai vagy fizikai jelenségről van-e szó?



2. A 20,0 tömegszázalékos kénsavoldat sűrűsége $1,140 \text{ g/cm}^3$.
Mekkora az oldat moláris koncentrációja (mol/dm^3)?
 $M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98,08$, $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18,02$.

