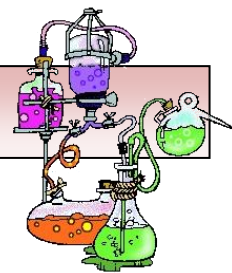




Pozorujeme a skúmame



Téma: FYZIKÁLNE A CHEMICKÉ DEJE

Úloha: Skúmanie vlastností modrej skalice pri zmene podmienok

Pomôcky a chemikálie: roztieračka s roztieradlom, laboratórna lyžička, porcelánový téglik, trojnožka, triangel, kahan, Petriho miska, striekačka s vodou, modrá skalica (pentahydrát síranu meďnatého), zápalky.

Postup práce:

- 1) Lyžičku modrej skalice rozotrieme v roztieračke na prášok (A – C).
- 2) Prášok nasypeme do porcelánového téglika, ktorý postavíme do triangu a zohrievame plameňom kahana dovtedy, kým nedôjde k zmene jeho sfarbenia na bielu (D – E).
- 3) Po vyschnutí nasypeme vzniknutú bielu látku do Petriho misky a pokvapkáme ho vodou (F).
- 4) Do tabuľky doplníme údaje.

Pozorovanie:



Rozdrvením kryštálov modrej skalice vznikla svetlomodrá prášková látka. Zahrievaním tejto svetlomodrej látky vznikla bezvodá biela látka – síran meďnatý. Po nakvapkaní vody na bielu látku vznikla modrá látka.

Tabuľka:

	skupenstvo	sfarbenie	vzhľad
Pred rozdrvením			
Po rozdrvení			
Po zahrievaní			
Po pokvapkaní vodou			

Záver:

Doplň do záveru fyzikálny alebo chemický dej.

Rozotretím modrej skalice (vzorec: $5\text{H}_2\text{O} \cdot \text{CuSO}_4$), v roztieračke došlo k rozbitiu jej kryštálov. Tento dej nazývame drvenie. Nová látka nevznikla.

Drvenie je

Počas zahrievania došlo k uvoľneniu častíc vody z modrej skalice a k zmene sfarbenia. Vznikla nová látka bezvodý síran meďnatý (vzorec: CuSO_4).

Zahrievanie je

Nakvapkaním na bielu látku došlo k opätovnému naviazaniu vody. Vznikla nová látka – modrá skalica. Je to

Ako sa ti darilo?

