



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Umělá mlha II

Cílová skupina:
žáci 9. ročníku ZŠ
a nižšího gymnázia (kvarta)

Princip:

- Ze směsi se teplem uvolňuje plynný chlorid amonný ve formě bílého dýmu
- Dusičnan nebo chlorečnan draselný jsou zdrojem kyslíku pro následné hoření uhlíku
- Obecně jsou dusičnany silná oxidovadla a látky podporující hoření

Pomůcky a chemikálie:

- Porcelánová miska, alobal, železná miska, trojnožka, síťka s keramickým materiálem, kahan
- chlorid amonný NH_4Cl , dusičnan draselný KNO_3 , dřevěné uhlí

Upozornění:

- Pokus se provádí v digestoři - během pokusu vznikají zdraví škodlivé výpary!

Postup práce:

- V misce obalené alobalem smícháme 1 objemový díl chloridu amonného, 1 díl dusičnanu draselného a 1 díl škrobu.
- Kahanem mírně zahříváme.
- V závislosti na pečlivém dodržení poměrů látek a na kvalitě černého uhlí může iniciace reakce trvat i několik minut.

Pozorování:

- Reakce začne probíhat až po chvíli
- Po zahájení reakce probíhá za stálého uvolňování dýmu až do úplného zreagování všech výchozích látek

Fotografie z pokusu:

