



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

VY_32_INOVACE_CHE_261

SMĚSI

Autor: Jiřina Borovičková Ing.

Použití: 8. ročník

Datum vypracování: 20. 9. 2012

Datum pilotáže: 21. 9. 2012

Metodika: Vysvětlit pojem směs, složení směsi, rozdíl mezi stejnorodou a různorodou směsí, objasnit roztok jako směs. Uvést příklady různých skupenství směsí a aplikovat na běžný život.

Anotace: Směs, roztok, složka

Základní škola Kladno, Vašatova 1438

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Jiřina Borovičková

SMĚSI

obsahují dvě nebo více složek

rozdělení podle skupenství:

- pevné
- kapalné
- plynné

rozdělení podle možnosti rozlišení složek:

různorodé (heterogenní)

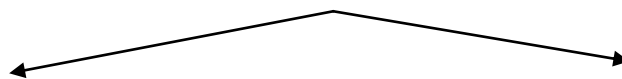
stejnorodé (homogenní)=roztoky



Přehled různorodých směsí

směs	rozptylující slož.	rozptýlená slož.
pěna	kapalina	plyn
emulze		kapalina
suspenze		pevná látka
mlha	plyn	kapalina
dým		pevná látka

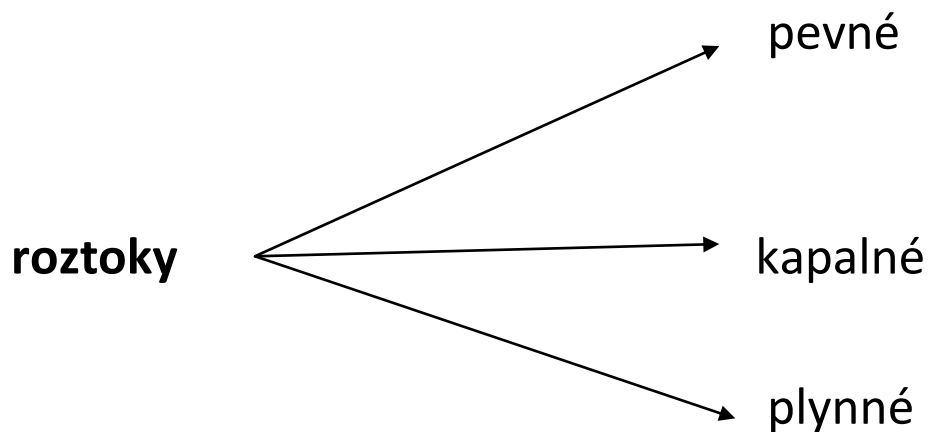
ROZTOKY



rozpouštědlo

rozpouštěná látka

(většinou v nadbytku)



Úkoly:

1. Uvedte směsi, se kterými se setkáte doma.
2. Které z nich jsou roztoky?
3. Jaký je rozdíl mezi destilovanou vodou a vodou minerální?

Úkoly:

1. Uvedte směsi, se kterými se setkáte doma.

Čaj, káva, polévka, omáčka, ovocný jogurt, bramborová kaše, prací gel, pleťový krém, ocet, mléko, mosazné šrouby, betonové schody....

2. Které z nich jsou roztoky?

Čaj, káva(překapávaná nebo rozpustná), omáčka (jen propasírovaná), ocet, mléko (bez usazeného tuku), šrouby

3. Jaký je rozdíl mezi destilovanou vodou a vodou minerální?

Destilovaná voda neobsahuje žádné rozpuštěné složky, voda minerální obsahuje rozpuštěné minerální látky, popř. plyny