

Pracovní list: Směsi 2

1. **Modře podtrhni látky stejnorodé a červeně látky různorodé. U různorodých označ typ směsi (suspenze S, emulze E, pěna P, aerosol mlha AM, aerosol dým AD).**

kalná říční voda, ovocný sirup ve vodě, slepičí nudlová polévka, instantní káva, parfém ve vzduchu, pleťový krém, zemní plyn, ropná skvrna na vodě, bronz, lak na vlasy, ocel, turecká káva, ovocný sypaný čaj, minerálka, pěna na holení, oslazený čaj, vzduch ve městech, mýdlové bubliny, sklo, slaná voda, propan – butan, 8%-ní ocet, salátová zálivka na salát, olivový olej, majonéza, ranní mlha, čistý vzduch, mosaz, pleťový krém, vzduch v kapalném saponátu, voda s pískem, vinný střík, kouř z kamen

2. **U různorodých směsí přiřaď typ směsi:**

suspenze

emulze

pěna

aerosol, dým

aerosol, mlha

pleťové mléko našlehaný tvaroh krém na ruce zeleninová polévka bublifuk
tekutá šlehačka prášková křída s vodou ropa a voda vzduch okolo táborového ohně
bahno cigaretový kouř pěnové tužidlo na vlasy lak na vlasy masážní přípravky
výfukové plyny deodorant sprej ovocný kompot oblaka prach na silnici krev

3. **Doplň tabulku:**

složení směsí	název směsí
kapalina v plynu	
..... v	emulze
plyn v	pěna
pevná látka v plynu	
..... v kapalině	suspenze

4. Při postřiku ovocných stromů používá sadař rozprašovač. Ochranná látka spolu se vzduchem vytváří:
a) pěnu b) aerosol - dým c) emulzi d) suspenzi e) aerosol - mlhu

5. **V následujícím textu oprav chyby:**



Směsi se dělí na stejnorodé neboli homogenní nebo různorodé neboli heterogenní. Soustava dvou a více látek, jejichž jednotlivé složky nelze rozlišit zrakem, lupou ani mikroskopem, se nazývá směs různorodá. Suspenze je směs nerozpuštěné pevné látky v plynu. Směs dvou nemísitelných kapalin, kdy jedna kapalina je rozptýlená ve druhé, se nazývá mlha. Pěna je směs kapalné látky rozptýlené v plynu. Mlha je směs pevných částic rozptýlených v plynu. Soustava dvou a více látek, jejichž jednotlivé složky lze rozlišit zrakem, lupou nebo mikroskopem, se nazývá směs stejnorodá. Pevná látka rozptýlená v plynu se nazývá pěna.


6. Dopiš pojmy do tabulky tak, aby rozptylující a rozptýlená složka tvořily správné směsi:

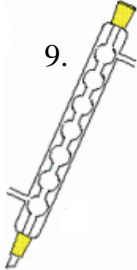
emulze, dým, suspenze, pěna, mlha





Složka rozptýlená	Složka rozptylující	
	kapalina	plyn
plyn		
kapalina		
pevná látka		

7. Zopakuj si laboratorní pomůcky. Pojem z tajenky definuj.

1. baňka 2.  3. 

4.  5. ... baňka 6. ... baňka

7. ... baňka 8. ... miska 9. 

10.  11.  12.  13. ... nálevka 14. 

Tajenka: _____

8. Pojmenuj typ směsi: