

PL SMĚSI

1. Vyber vždy jednu charakteristiku směsi (24)

kalná říční voda	zamíchaný sirup ve vodě	slepičí nudlová polévka	zvířený prach na ulici
parfém ve vzduchu	pleťový krém	zemní plyn	ropná skvrna na vodě
bronz	právě použitý lak na vlasy	ocel	turecká káva
oslazený čaj	mýdlové bubliny	sklo	čerstvě otevřená minerálka
propan – butan	8% ocet	olivový olej	majonéza
ranní mlha	mosaz	vinný střík	produkt hoření vlhkého dřeva

2. Dopiš správný název směsi (9)



3. V následujícím textu oprav chyby. (zapiš celou větu správně) (7)

Směsi se dělí na stejnorodé neboli heterogenní a různorodé neboli homogenní.

Soustava dvou a více látek, jejíž jednotlivé složky nelze rozlišit zrakem, 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 kapalně látky rozptýlené v plynu.

Mlha je směs pevných částic rozptýlených v plynu.

Pevná látka rozptýlená v plynu se nazývá pěna.

4. Doplní pojmy do tabulky (6)

emulze dým suspenze pěna mlha

složka rozptýlená	složka rozptylující	
	kapalina	plyn
plyn		
kapalina		
pevná látka		