



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Přírodní vědy aktivně a interaktivně

Elektronický materiál byl vytvořen v rámci projektu OP VK CZ.1.07/1.1.24/01.0040

Zvyšování kvality vzdělávání v Moravskoslezském kraji
Střední průmyslová škola stavební, Havířov, příspěvková organizace

Název EM	Látky a jejich rozdělení.
Název sady EM	ŽUR_CHE_03
Vzdělávací obor	Chemie
Vzdělávací oblast	Člověk a příroda, Informační a komunikační technologie
Autor	Mgr. Jana Žůrková
Ročník	1. (Pozemní stavitelství, technické lyceum))
Anotace	Pracovní list k myšlenkové mapě Látky a jejich rozdělení.

Pracovní list k myšlenkové mapě Látky a jejich rozdělení.

Úkol č. 1: Využij PSP a z následujících prvků vyber kovy, polokovy a nekovy. Značky prvků zapiš do připravené tabulky.

Na, Cl, As, Cu, Si, Ca, F, S, Li, P Ni, I, C, B, O, Fe, Br, Hg, Au, Co, Ar, At

KOVY									
NEKOVY									
POLOKOVY									

Tabulka č. 1

Úkol č. 2: Následující sloučeniny rozděl z hlediska typu sloučeniny, počtu prvků a podle počtu atomů v molekule a jejich vzorce zapiš do připravených tabulek.

NaOH, CO₂, HCOOH, NaCl, C₆H₁₂O₆, H₂CO₃, C₆H₆, CuSO₄, CH₃COOH, CH₄

VYBER A ZAPIŠ SLOUČENINY	
ANORGANICKÉ	ORGANICKÉ

Tabulka č. 2

NaOH, CO₂, HCOOH, NaCl, C₆H₁₂O₆, H₂CO₃, C₆H₆, CuSO₄, CH₃COOH, CH₄

VYBER A ZAPIŠ SLOUČENINY	
TŘÍPRVKOVÉ	DVOUPRVKOVÉ

Tabulka č. 3

NaOH, CO₂, HCOOH, NaCl, C₆H₁₂O₆, H₂CO₃, C₆H₆, CuSO₄, CH₃COOH, CH₄

VYBER A ZAPIŠ SLOUČENINY	
TŘÍATOMOVÉ	ŠESTIATOMOVÉ

Tabulka č. 4

Úkol č. 3: Spojte čarou odpovídající dvojice.

mosaz

emulze

Ca(OH)₂ ve vodě

kapalný roztok

ušlehaná šlehačka

suspenze

voda a olej

koloidní směs

syrový vaječný bílek

aerosol – mlha

kouř z komína

pěna

ethanol (líh) ve vodě

aerosol – dým

**voňavka rozptýlená
ve vzduchu**

pevný roztok