

Pracovní list-Vlastnosti chemických látek

1.Nakresli atom prvku s nízkým protonovým číslem:

2.Chemické prvky: Z periodické tabulky uveď několik příkladů.

- kovy:
- polokovy:
- nekovy:

3.Jak lze rozštěpit molekulu vody-uveď dva příklady:

4.Rozděl uvedené látky na sloučeniny a prvky:

síra
kalcit
malachit
fluorit
pyrit
diamant

5.Z uvedených látek urči směsi stejnorodé, různorodé a prvky:

bronz, sklo, mosaz, dural, ocel, hliník, žula, vzduch, mlha.

6.Jak rozdělíš složky uvedených směsí:
(Nakresli nebo popiš postupnými kroky)

namletou síru s železnými pilinami

mořskou sůl smíchanou se sazemi

mořskou vodu od ropy