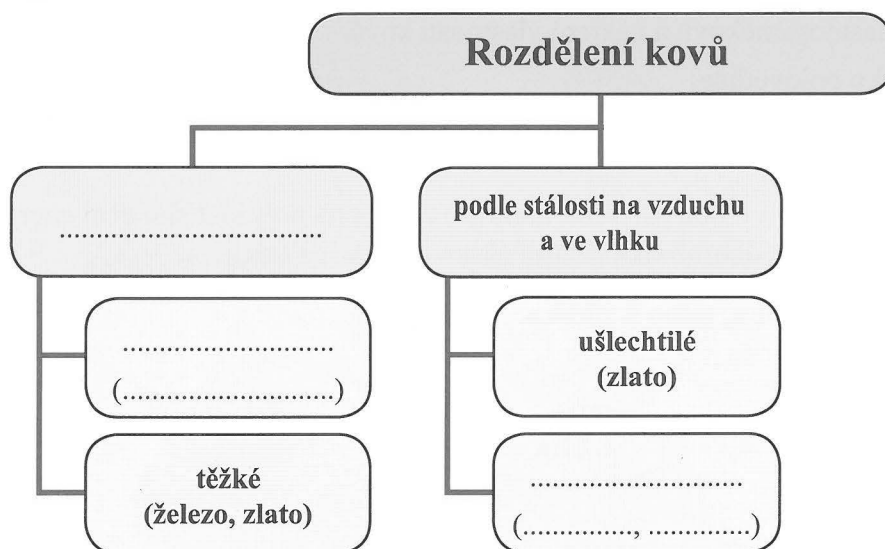


4. KOVY

1. Doplňte schéma:



2. Které kovy se nacházejí v přírodě v čisté podobě (jako prvky)?

.....

3. Doplňte tabulku:

kov – značka a název	charakteristická vlastnost	využití
Pb		
	stříbrolesklý magnetický kov, snadno podléhá korozi	
Au		
		používá se k výrobě teploměrů a výbojek, jeho slitina se stříbrem v zubním lékařství

ALKALICKÉ KOVY

Uved'te charakteristické vlastnosti alkalických kovů Li, Na a K.

.....

.....

.....



5. Spojte název, složení a užití uvedených slitin kovů:

ocel	měď, cín	výroba hudebních nástrojů
bronz	měď, zinek	nástroje, konstrukce, lešení, kolejnice, plechy
mosaz	železo, nikl	odlévání soch

6. Poznáte, o které kovy se jedná?

- a) Já jsem Hana Garguláková. Mám krásně stříbrnou barvu a při zvýšené teplotě se ráda rozpínám. Jsem jedovatá a za normálních podmínek kapalná.
- b) Moje jméno je Aleš. Jsem velmi lehký, snadno jsem vyváln do dlouhých pásů, jsem-li v podobě prášku, hořím. Dříve ze mne lidé vyráběli příbory, dnes CD a DVD disky.
- c) Moje jméno a příjmení je Pavel Baláš. Trpím nadváhou. Dokážu zamořit životní prostředí, ale mohu také chránit před škodlivým zářením. Kamarádím se střelnými zbraněmi a na Vánoce mě lidé odlévají do vody.

7. Spojte vlastnosti kovů a nekovů.

tažnost

křehkost

kovový lesk

lze je drtit

nevedou elektrický proud

KOVY

NEKOVY

kujnost

dobře vedou teplo

nelze je tvarovat

elektrická vodivost

snadno tvoří kationty

Prvky uvedené značkami v „kole štěstí“ spojte čarami s příklady jejich využití.

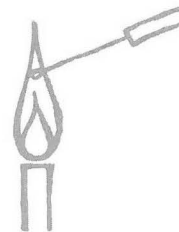
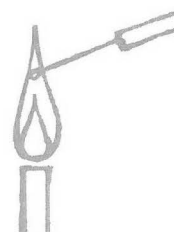
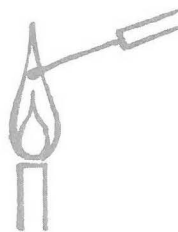


Barevnými tužkami vyjádřete barvu plamene na obrázku po vnesení sloučeniny obsahující vázané lithium, sodík a draslík.

lithium

sodík

draslík



Vyberte značky nekovů a sestavte z nich slovo:

O, Au, Na, K, C, N, Sn, Pb, Ca

.....