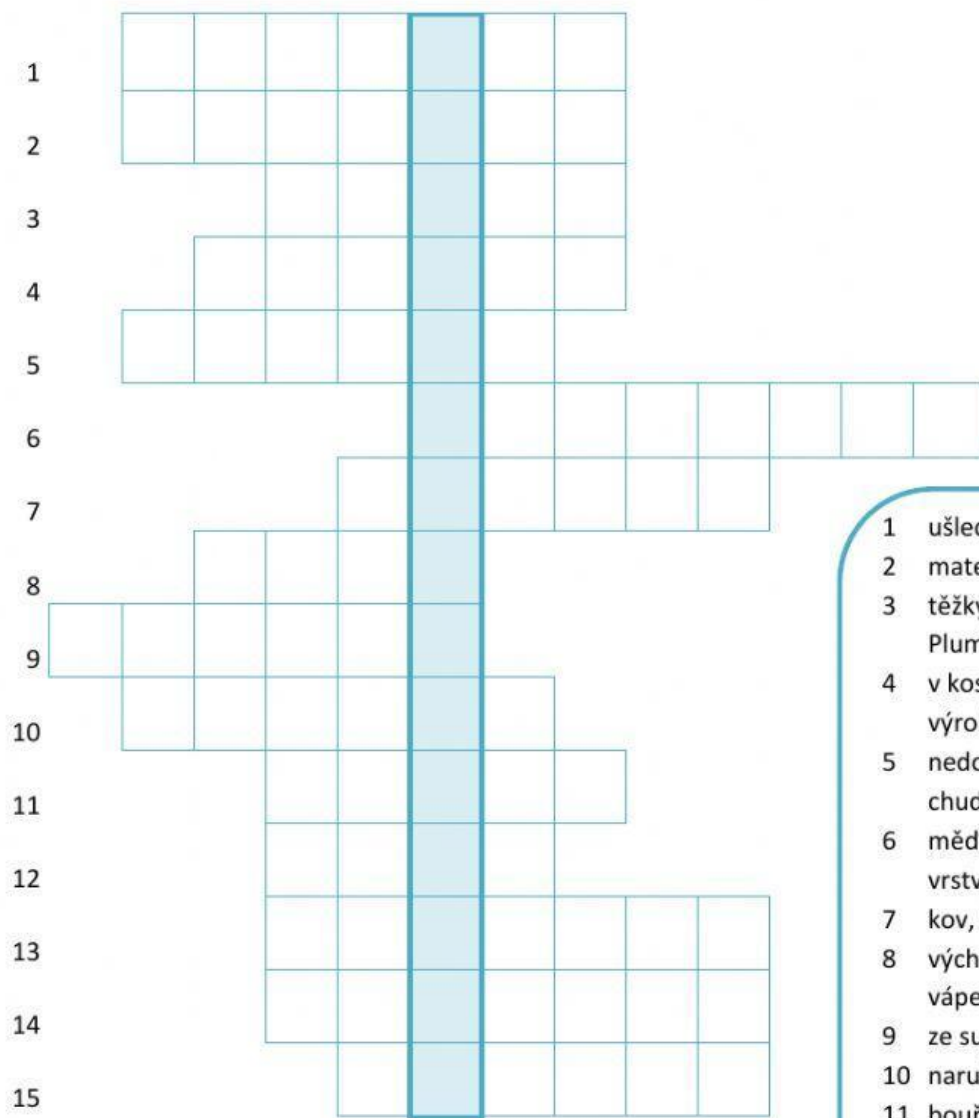


## PL Kovy

1. Řešením tajenky jsou tři slitiny kovů. Napiš jejich názvy, složení a využití v praxi. (15+3+3+3)



- 1 ušlechtilý kov, který časem černá
- 2 materiál pro výrobu žárovkových vláken
- 3 těžký toxický kov s latinským názvem Plumbum
- 4 v kostech, zubech, v mléce a v mléčných výrobcích se nachází ...
- 5 nedostatek kovu ... v krvi způsobuje chudokrevnost
- 6 měď se na vzduchu pokrývá zelenou vrstvou ...
- 7 kov, který je součástí chlorofylu
- 8 výchozí suroviny pro výrobu železa je vápenec, železná ruda a ...
- 9 ze surového železa se vyrábí ocel a ....
- 10 narušování povrchu kovů vlivem ovzduší
- 11 bouřlivě reaguje s vodou, nachází se v I.A skupině, 3. periodě
- 12 toxický kapalný kov
- 13 obsah zlata se udává v ....
- 14 slitina rtuti a dalších kovů
- 15 nejrozšířenější kov v přírodě

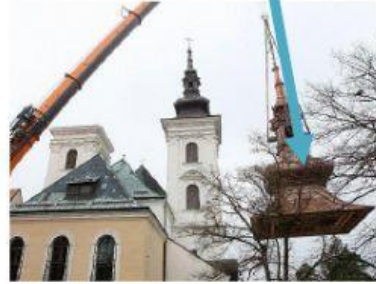
název	složení	použití

2. Mezi kovové prvky nepatří: (4)

zlato      vápník      fosfor      argon      mangan      síra      lithium      vodík

3. Přiřaď k sobě kov a výrobek: (8)

- železo
- olovo
- mosaz
- hliník
- měď
- rtuť
- zinek
- cín



4. Co není pravda? (1)

- a) kovy vedou elektrický proud
- b) kovy tvoří většinu prvků
- c) všechny kovy jsou za běžných podmínek pevné látky
- d) kovy vedou teplo

5. Nejodolnější proti korozi je: (1)

- a) stříbro
- b) železo
- c) zlato
- d) měď

6. Doplň, vyber: (15)

Směs kovů, které se roztaví a poté nechají ztuhnout, se nazývá ..... Má ..... vlastnosti než čisté kovy.

Olovo je ..... a má ..... hustotu.

Charakteristické vlastnosti kovů jsou dány jejich ..... Zatímco ..... atomů

a .....elektrony jsou umístěny ....., valenční .....

se mohou ..... Díky tomu jsou kovy elektricky ....., k.....

a t.....