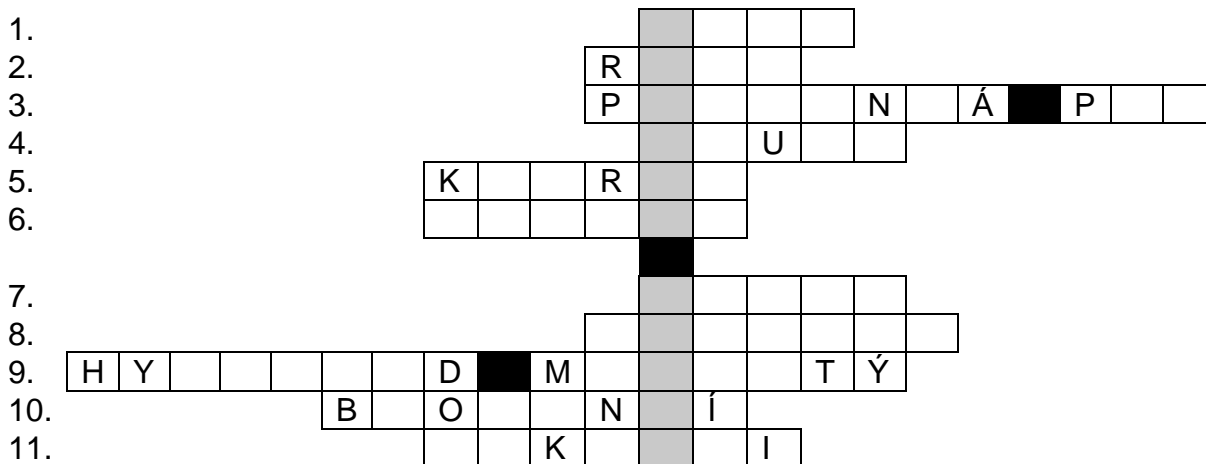


Přírodní vědy

ÚKOL NA LEDEN

TÉMA: MĚĎ (vypracuj s pomocí internetu)

1/ V tajence naleznete název sloučeniny, která je druhým nejvýznamnějším zdrojem mědi.



1. Nekovový prvek, jehož sloučeniny (sulfidy) s mědí představují hlavní zdroj tohoto kovu.
2. Látka (sloučenina) obsahující jeden nebo více kovů, kterou lze využít k jejich průmyslovému (metalurgickému) získávání.
3. Zařízení, v němž se pražením získává měď.
4. Halogen s velmi vysokou elektronegativitou, ze VII.A skupiny.
5. Minerál (nerost) tvořený oxidem měďným.
6. Elektroda, na níž se při elektrolytickém čištění mědi vylučuje čistá měď.
7. Slitina mědi a zinku.
8. Zelená vrstva pokrývající měď vystavenou působení vlhkého vzduchu.
9. Sraženina vznikající při reakci hydroxidu sodného s modrou skalicí.
10. Souhrnné označení prvků, které jsou nezbytné pro stavbu a funkci živých organizmů (patří k nim i měď).
11. Živočišný kmen, jehož zástupci využívají sloučeninu mědi k přenosu kyslíku po těle.

2/ U každého tvrzení vyznač, zda je pravdivé nebo nepravdivé.

Měď se snadno rozpouští ve většině kyselin.

ANO x NE

Hustota mědi je nižší než hustota stříbra.

ANO x NE

Měďnaté soli barví plamen modrozeleně.

ANO x NE

Měď není možné recyklovat.

ANO x NE

V elektrotechnice se někdy místo mědi používá zlato, které lépe vedou elektrický proud.

ANO x NE

Měď, stejně jako například platina, patří mezi ušlechtilé kovy.

ANO x NE