

KOVY – pracovní list – řešení pro učitele

CELKEM: 25,5 b

1. Kterým kovům patří uvedené značky?

- | | | |
|--------------------|----------------|----------------|
| Na - sodík ✓ | Mg - hořčík ✓ | Al - hliník ✓ |
| 4,5 b Pb - olovo ✓ | Fe - železo ✓ | Ni - nikl ✓ |
| Au - zlato ✓ | Ag - stříbro ✓ | Pt - platina ✓ |

2. Jaké vlastnosti mají kovy?

Za běžných podmínek jsou to pevné látky (pouze rtuť je kapalná). Mají kovový vzhled, vysokou teplotu tání, elektrickou a tepelnou vodivost. Jsou kujné a tažné. ✓
Liší se některými vlastnostmi, především hustotou, stálosti na vzduchu a také svou dostupností. ✓

3. Jaký druh směsi je slitina?

2b Stejnorodá pevná směs. ✓

4. Jaké vlastnosti rtuti se využívá v teploměrech?

1b Teplotní roztažnosti. ✓

5. Ve které skupině PSP jsou zařazeny alkalické kovy a kolik elektronů mají jejich atomy ve valenční vrstvě?

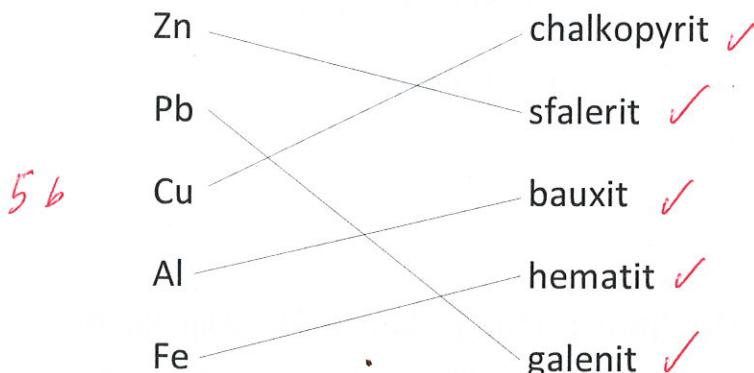
V 1. (I.A) skupině PSP; jejich atomy mají jeden valenční elektron.

2b ✓

6. Ve které skupině PSP jsou zařazeny kovy alkalických zemin a kolik elektronů mají jejich atomy ve valenční vrstvě?

26 V 2. (II.A) skupině PSP; jejich atomy mají dva valenční elektrony. ✓

7. Vytvořte dvojice kov – ruda:



8. Z uvedených prvků vyberte kovy:

36 F, O, Zn, Ag, H, Li, Au, Si, Cl, P, Hg, Cu

9. K čemu se používají tyto kovy:

- a) stříbro – výroba šperků, pamětních mincí, medailí a zrcadel. ✓
- b) hliník – výroba obalů (alobal, plechovky), výroba CD a DVD aj. ✓
- c) měď – výroba vodičů, cívek, varné kotle, střešní krytina aj. ✓
- d) železo – z litiny - topná tělesa a kotle; z oceli - nosné konstrukce, lešení, kolejí aj. ✓
- e) zinek – povrchová ochrana železa proti korozi, výroba baterií, monočlánků aj. ✓
- f) zlato – výroba šperků a medailí, výroba elektrotechnických součástek aj. ✓
- g) olovo – výroba desek akumulátorů do automobilů, výroba střeliva (náboje) aj. ✓
- h) rtuť – výroba měřících přístrojů (teploměry), výbojek aj. ✓