



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Pracovní list

Dvouprvkové sloučeniny - vzorce

1. Ve sloučeninách zapsaných vzorci doplň oxidační čísla atomů prvků:

- | | | | | |
|--------------------|--------------------------------|-------------------|-------------------|-------------------|
| • CaO | Cr ₂ O ₃ | SO ₃ | Cl ₂ O | NO ₂ |
| • FeS | Sb ₂ S ₃ | Na ₂ S | PbS | Ag ₂ S |
| • PCl ₅ | KCl | MgCl ₂ | SiCl ₄ | AlCl ₃ |

2. Spoj úsečkou vzorec halogenidu a jeho správný název:

- | | |
|---------------------|-------------------|
| • CrCl ₃ | chlorid měďnatý |
| • CaF ₂ | bromid hořečnatý |
| • CuCl ₂ | chlorid manganatý |
| • MgBr ₂ | chlorid chromitý |
| • MnCl ₂ | jodid sodný |
| • NaI | fluorid vápenatý |

3. Spoj úsečkou název oxidu a jeho správný vzorec:

- | | |
|------------------|-------------------------------|
| • Oxid stříbrný | SO ₃ |
| • Oxid sírový | SnO ₂ |
| • Oxid železnatý | P ₂ O ₃ |
| • Oxid cíničitý | Ag ₂ O |
| • Oxid fosforitý | P ₂ O ₅ |

- Oxid fosforečný FeO

4. Pojmenuj sloučeniny:

- MgS.....
- Fe₂S₃.....
- CuS.....
- Ag₂S.....
- MnS₂.....

5. Napiš vzorce sulfidů:

- Sulfid olovnatý.....
- Sulfid hlinitý.....
- Sulfid vápenatý.....
- Sulfid zinečnatý.....
- Sulfid olovnatý.....

6. Pojmenuj následující oxidy:

CO	CuO
MnO ₂	I ₂ O ₅
HgO	FeO
OsO ₄	B ₂ O ₃
ZnO	SeO ₂
Al ₂ O ₃	NO
SiO ₂	Cu ₂ O
BaO	SO ₃

7. Vedle názvu oxidu napište jeho vzorec:

Oxid dusný

Oxid boritý

Oxid vápenatý

Oxid manganistý

Oxid sírový

Oxid chromitý

Oxid uhličitý

Oxid dusičný

Oxid siřičitý

Oxid chloristý

Oxid bromný

Oxid lithný

Oxid železitý

Oxid nikelnatý

Oxid chromový