

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ
DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY

OPAKOVÁNÍ - CHEMIE, 8. ROČNÍK:

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

- | | | | | |
|--------------------|--------------------------------|-------------------|------------------|-------------------|
| • MgO | Al ₂ O ₃ | CrO ₃ | K ₂ O | SO ₂ |
| • ZnS | Sb ₂ S ₃ | K ₂ S | PbS | Ag ₂ S |
| • NCl ₅ | NaCl | CuCl ₂ | CCl ₄ | FeCl ₃ |

2. Spoj úsečkou vzorec halogenidu a jeho správný název:

- | | |
|---------------------|-------------------|
| • AlCl ₃ | chlorid vápenatý |
| • ZnF ₂ | bromid vápenatý |
| • CaCl ₂ | chlorid manganatý |
| • CaBr ₂ | chlorid hlinitý |
| • MnCl ₂ | jodid draselný |
| • KI | fluorid zinečnatý |

3. Spoj úsečkou název oxidu a jeho správný vzorec:

- | | |
|-------------------|-------------------------------|
| • Oxid lithný | CrO ₃ |
| • Oxid chromový | CO ₂ |
| • Oxid železnatý | P ₂ O ₅ |
| • Oxid uhličitý | Li ₂ O |
| • Oxid dusičný | N ₂ O ₅ |
| • Oxid fosforečný | FeO |

4. Pojmenuj sloučeniny:

- HgS.....
- Au₂S₃.....
- CuS.....
- Na₂S.....
- MnS₂.....

5. Pojmenuj následující oxidy:

CaO	CuO
SO ₂	N ₂ O ₅
HgO	FeO
OsO ₄	B ₂ O ₃
ZnO	SiO ₂
Al ₂ O ₃	NO
SiO ₂	K ₂ O
N ₂ O	CrO ₃

6. 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