

Pracovní list OXIDY

1. SPOJ PŘÍPONY SE SPRÁVNÝM OXIDAČNÍM ČÍSLEM

| | |
|-------|------------|
| +I | -itý |
| +II | -ičitý |
| +III | -ný |
| +IV | -ičelý |
| +V | -ičný/ečný |
| +VI | -natý |
| +VII | -istý |
| +VIII | -ový |

2. ZAKROUŽKUJ OXIDY

| | | | | | | |
|-----|--------------------------------|-----------------|--|--------------------------------|------------------|------------------|
| CuO | KCl | NH ₃ | Na ₂ Cr ₂ O ₄ | H ₂ SO ₅ | N ₂ O | |
| NO | K ₂ SO ₄ | CaO | N ₂ O ₅ | SO ₂ | ZnO | NaI |
| | CrO ₂ | HI | H ₂ O | SeS | HBr | OsO ₄ |

3. VYTVOŘ Z NÁZVU VZOREC

| | |
|--------------------------------|--------------------------------|
| SO ₂ | Mn ₂ O ₇ |
| Fe ₂ O ₃ | OsO ₄ |
| P ₂ O ₅ | CaO |
| N ₂ O | SiO ₂ |
| CO ₂ | CuO |

4. VYTVOŘ ZE VZORCE NÁZEV

oxid dusný
oxid sírový
oxid osmičelý
oxid mangannatý
oxid železitý

oxid uhelnatý
oxid sodný
oxid manganičitý
oxid sírový
oxid zirkoničitý