

# 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 <sub>3</sub>  | Na <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>4</sub> | H <sub>2</sub> SO <sub>5</sub> | N <sub>2</sub> O |     |
| NO               | K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | CaO              | N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>                  | SO <sub>2</sub>                | ZnO              | NaI |
| CrO <sub>2</sub> | HI                             | H <sub>2</sub> O | SeS  | HBr                            | OsO <sub>4</sub> |     |

## 3. VYTVOŘ Z NÁZVU VZOREC

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

## 4. VYTVOŘ ZE VZORCE NÁZEV

|                 |                  |
|-----------------|------------------|
| oxid dusný      | oxid uhelnatý    |
| oxid sírový     | oxid sodný       |
| oxid osmičelý   | oxid manganičitý |
| oxid mangannatý | oxid sírový      |
| oxid železitý   | oxid zirkoničitý |