

## Trénink dělá mistry

### a) oxidy (kyslík má oxidační číslo –II)

oxid hlinitý –	$\text{Mn}_2\text{O}_7$ –
oxid sírový –	$\text{As}_2\text{O}_5$ –
oxid sodný –	$\text{P}_2\text{O}_5$ –
oxid hořečnatý –	$\text{CO}_2$ –
oxid stříbrný –	$\text{Al}_2\text{O}_3$ –
oxid uhelnatý –	$\text{B}_2\text{O}_3$ –
oxid siřičitý –	$\text{CaO}$ –
oxid zinečnatý –	$\text{N}_2\text{O}$ –
oxid chloristý –	$\text{SiO}_2$ –
oxid dusičný –	$\text{MgO}$ –

### b) sulfidy (síra má oxidační číslo –II)

sulfid měďný –	$\text{BaS}$ –
sulfid cíničitý –	$\text{HgS}$ –
sulfid hlinitý –	$\text{K}_2\text{S}$ –
sulfid železitý –	$\text{CS}$ –
sulfid kobaltnatý –	$\text{Ag}_2\text{S}$ –
sulfid draselný –	$\text{ZnS}$ –