

OXIDY

1. Písmena u správných názvů oxidů tvoří označení pro znečišťující látky vypouštěné do ovzduší.

Vzorec	Názvy		
SO ₃	oxid sodný	oxid sírový	oxid siřičitý
	S	E	T
N ₂ O ₅	oxid dusný	oxid dusičitý	oxid dusičný
	E	U	M
Cl ₂ O	oxid chloristý	oxid chlorečný	oxid chlorný
	L	S	I
P ₂ O ₃	oxid fosforový	oxid fosforitý	oxid fosforečný
	R	S	A
Mn ₂ O ₇	oxid manganistý	oxid manganatý	oxid manganičitý
	E	T	P

Řešení:

2. Doplňte vzorce a všechna oxidační čísla:

- | | |
|------------------------|---------------------------|
| a) oxid měďnatý | b) oxid jodičný |
| c) oxid siřičitý | d) oxid manganičitý |
| e) oxid rtuťnatý | f) oxid chromitý |

3. Doplňte názvy oxidů a podtrhněte v nich zakončení přídavných jmen:

- | | |
|---|---|
| a) CO | b) Al ₂ O ₃ |
| c) CrO ₃ | d) BaO |
| e) Br ₂ O ₅ | f) K ₂ O |

4. Mezi železné rudy řadíme hematit Fe₂O₃ a magnetit Fe₃O₄. Vypočítejte, kolik železa se získá z jedné tuny Fe₂O₃ a kolik z jedné tuny Fe₃O₄. Výsledky porovnejte a rozhodněte, která ruda obsahuje více procent železa.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

