

OXIDY

1. Správné názvy oxidů ukryvají 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

Tajenka:

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 přídatných jmen:

- a) CO b) Al₂O₃
 c) CrO₃ d) BaO
 e) Br₂O₅ f) K₂O

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.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

