

Oxidy – názvosloví

1. V následujících zápisech doplň počty atomů jednotlivých prvků (názvy):

(např. PbCl_2 - 1 olova, 2 chlóru)

KI -
3CaSO₄ -
N₂O₅ -
4 FeBr -
2H₃PO₄ -

2. V přídatných jménech podtrhni koncovku, doplň oxidační číslo:

(např. draselnýI)

železitý	chlореčný
sodný	sírový
rtuťnatý	osmičelý

3. Napiš vzorce:

oxid hlinitý	oxid draselný
oxid fosforečný	oxid sírový
oxid chloristý	oxid zinečnatý
oxid křemičitý	oxid osmičelý
oxid stříbrný	oxid rtuťnatý

4. Napiš názvy oxidů:

CaO	N ₂ O ₅
B ₂ O ₃	Na ₂ O
ClO ₃	I ₂ O ₇
Au ₂ O ₃	FeO
SO ₂	Li ₂ O

5. Doplň jednoduché chemické rovnice:

a) vápník + kyslík oxid vápenatý
..... +
.....

b) oxid siřičitý síra + kyslík
..... +
.....

c) kyslík + olovo oxid olovnatý
..... +
.....