ОКСИДИ

Склади формули за валентністю

$K_{\square}O_{\square}$ $Mg_{\square}O_{\square}$ $C^{IV}_{\square}Cl^{I}_{\square}$ $Cr^{VI}_{\square}O_{\square}$ $Cl^{VII}_{\square}O_{\square}$

$Cu^{II}_{\square}Cl^{I}_{\square}$ $Fe^{III}_{\square}O_{\square}$ $N^{III}_{\square}H_{\square}$ $Al_{\square}C^{IV}_{\square}$ $V^{V}_{\square}O_{\square}$

Розставляючи індекси, залишай поле незаповненим, якщо індекс дорівнює одиниці. **Приклад:** $C_{\square}O_{2}$

Познач формули оксидів

- ☐ PH_3
- ☐ P_2O_5
- ☐ Cl_2O_3
- ☐ CuO
- ☐ H_2S
- ☐ HNO_3
- ☐ CH_4
- ☐ NO_2

Сполучи лінією рівняння хімічної реакції і схему розстановки коефіцієнтів в ній

$Cu + O_2 = CuO$	2 4 1 3
$CS_2 + O_2 = SO_2 + CO_2$	2 1 2
$PH_3 + O_2 = P_2O_5 + H_2O$	4 1 2
$NO+O_2 = N_2O_3$	1 3 2 1

Обери оксиди, які взаємодіють з водою

- ☐ SO_3
- ☐ SiO_2
- ☐ P_2O_5
- ☐ CuO
- ☐ Na_2O
- ☐ FeO
- ☐ BaO
- ☐ CO_2
- ☐ N_2O_5
- ☐ Al_2O_3

Визначи хімічний характер оксиду

SO_3		FeO	
K_2O		N_2O_5	
CO_2		SO_2	
P_2O_5		MgO	
CuO		SiO_2	
BaO		Na_2O	

Вставте в рівняння відповідні формули

CaO $CaSO_4$ H_2SO_4

$SO_3 + H_2O =$ ☐

$SO_3 +$ ☐ $= CaSO_4$

$CaO + H_2SO_4 =$ ☐ $+ H_2O$

Сполучи лінією формулу оксиду з його назвою

Cu_2O	алюміній оксид
SO_3	купрум(I)оксид
Al_2O_3	сульфур(IV)оксид
CuO	сульфур(VI)оксид
SO_2	купрум(II)оксид

LIVEWORKSHEETS