1. Do zapisów chemicznych dopasuj odpowiednie określenia. **Pod każdym numerem wpisz odpowiednią literę.**

I. $3\ O_2$
II. $2\ O$
III. $5\ H_2O$
IV. CO
V. CO_2

A. pięć cząsteczek wody
B. cząsteczka tlenku węgla(IV)
C. trzy cząsteczki tlenu
D. cząsteczka tlenu
E. cząsteczka tlenku węgla(II)
F. dwa atomy tlenu

I	II	III	IV	V

Uzupełnij tabelę. **Wpisz wartościowości azotu w podanych tlenkach.**

Wzór tlenku	NO	NO_2	N_2O	N_2O_3	N_2O_5
Wartościowość azotu					

Oblicz, ile wynosi masa:

a) dwóch cząsteczek wody,

b) trzech cząsteczek chlorowodoru,

c) czterech cząsteczek amoniaku.

LIVEWORKSHEETS

Uzupełnij tabelę. **Wpisz równania reakcji na podstawie zapisu słownego oraz określ ich typy.**

Zapis słowny i równanie reakcji	Typ reakcji
tlenek węgla(II) + tlen ⟶ tlenek węgla(IV) _____	
tlenek rtęci(II) ⟶ tlen + rtęć _____	
tlenek żelaza(III) + wodór ⟶ żelazo + woda _____	
fosfor + tlen ⟶ tlenek fosforu(III) _____	

Uzupełnij tabelę. **Wpisz współczynniki stechiometryczne w podanych równaniach reakcji (jeśli współczynnik stechiometryczny wynosi 1, nie musisz go wpisywać) oraz określ typ reakcji.**

Równanie reakcji	Typ reakcji
__ H_2 + __ Br_2 ⟶ __ HBr	
__ $CaCO_3$ ⟶ __ CaO + __ CO_2	
__ P_4 + __ O_2 ⟶ __ P_4O_{10}	
__ Cu_2O + __ C ⟶ __ CO_2 + __ Cu	
__ CH_4 + __ O_2 ⟶ __ C + __ H_2O	

Chlorek sodu, nazywany zwyczajowo solą kuchenną, można otrzymać w reakcji sodu z chlorem zgodnie ze schematem: $Na + Cl_2 \longrightarrow NaCl$.
Uzgodnij równanie tej reakcji i oblicz, ile gramów sodu przereaguje z 3 g chloru, jeżeli masa otrzymanego chlorku sodu wynosi 5 g. Sformułuj odpowiedź.

Dane: _____ Szukane: _____

Równanie reakcji: _____

Rozwiązanie

Odpowiedź: _____

LIVEWORKSHEETS