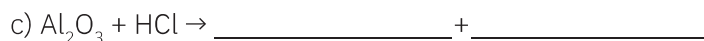
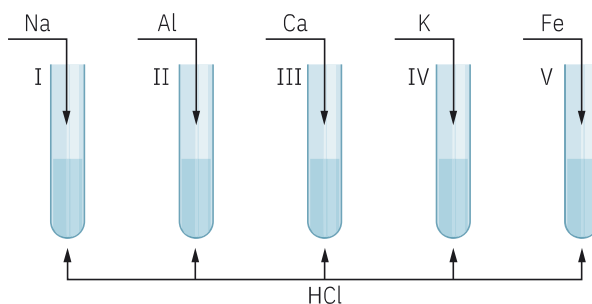


5. Uzupełnij równania reakcji zachodzących między tlenkami metali i kwasem solnym.



6. Do pięciu probówek zawierających jednakowe ilości kwasu solnego wprowadzono kolejno po 0,1 g sodu, glinu, wapnia, potasu i żelaza. Zaobserwowano, że we wszystkich probówkach wydzielił się gaz. **Napisz wzory sumaryczne i nazwy soli, które powstały w poszczególnych probówkach.**

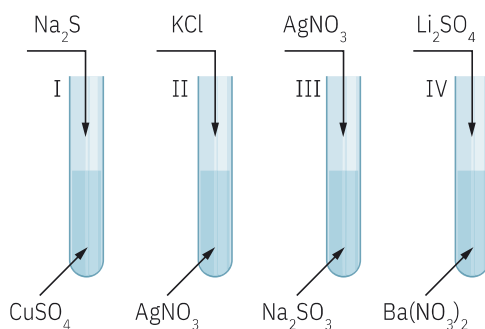


Numer próbówki	Wzór sumaryczny soli	Nazwa soli
I		
II		
III		
IV		
V		

7. Produktem reakcji wodorotlenku i tlenku kwasowego jest woda i odpowiednia sól. **Uzupełnij tabelę, wpisując wzory sumaryczne soli, jakie powstaną w reakcjach danych wodorotlenków i tlenków kwasowych.**

Wzór tlenku	CO_2	P_4O_{10}	SO_3	N_2O_5
Wzór wodorotlenku				
KOH				
LiOH				
$\text{Ba}(\text{OH})_2$				
$\text{Ca}(\text{OH})_2$				

8. Julka przeprowadziła doświadczenie zgodnie z podanym schematem. **Napisz równania reakcji zachodzących między podanymi substancjami. Podaj nazwę soli nierozpuszczalnej w wodzie, która wydzieliła się w poszczególnych probówkach.**



I. Równanie reakcji: _____

Nazwa soli: _____

II. Równanie reakcji: _____

Nazwa soli: _____

III. Równanie reakcji: _____

Nazwa soli: _____

IV. Równanie reakcji: _____

Nazwa soli: _____

9. Korzystając z dostępnych źródeł, wpisz w odpowiednie rubryki po dwa zastosowania wybranych soli.

Nazwa soli	Przykłady zastosowań
siarczan(VI) magnezu	
chlorek sodu	
chlorek potasu	
węglan wapnia	
azotan(V) sodu	