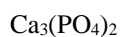
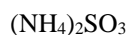


Sole

1. Nazwij sole:



.

2. Zaznacz sposób, którym nie można otrzymać chlorku sodu.

- A. metal + niemetal \rightarrow sól
- B. kwas + wodorotlenek \rightarrow sól + woda
- C. tlenek metalu + tlenek niemetalu \rightarrow sól
- D. metal + kwas \rightarrow sól + wodór

3. Zaproponuj skrócony zapis jonowy reakcji BaNO_3 z H_2SO_4 .

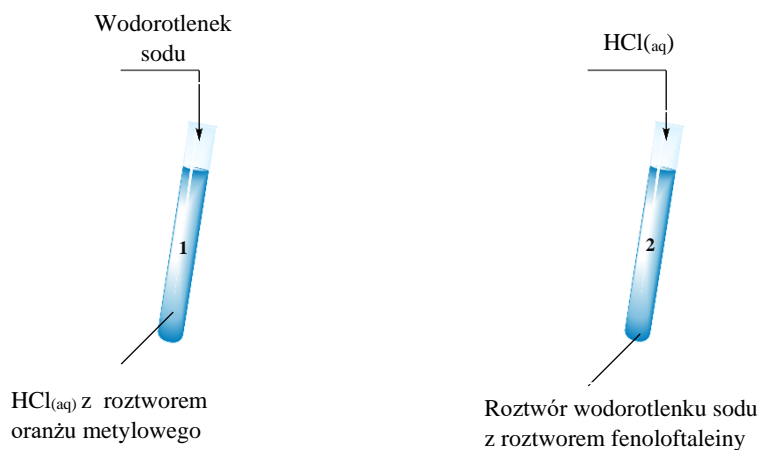
4. Zaznacz równanie reakcji zobojętniania.

- A. $\text{Mg} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$
- B. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{Na}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$
- D. $\text{CuO} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

5. Oceń prawdziwość podanych zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

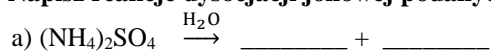
1.	W roztworze siarczku sodu znajdują się jony Na^+ i SO_4^{2-}	P	F
2.	W reakcji tlenku potasu z kwasem azotowym (V) produktami są KNO_3 i H_2O	P	F

6. Zapisz obserwacje towarzyszące poniższym doświadczeniom.



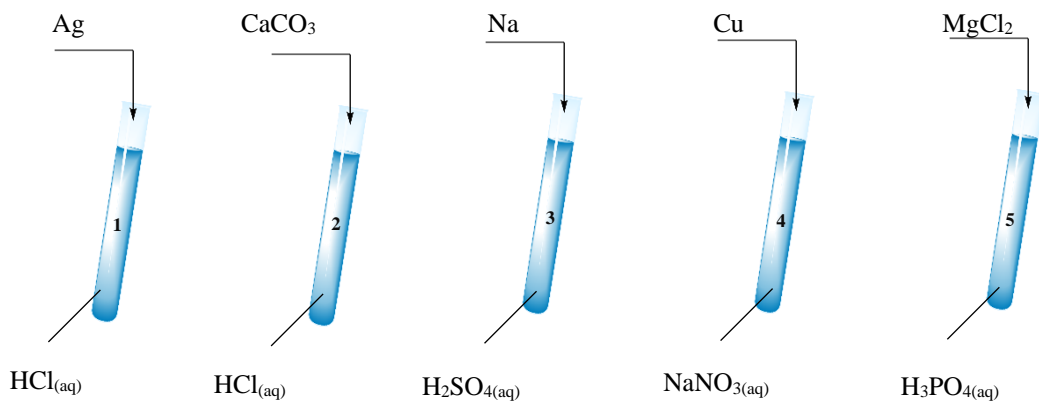
7. Napisz równanie reakcji cynku z kwasem fosforowym (V) i podaj nazwy powstałych produktów.

8. Napisz reakcje dysocjacji jonowej podanych soli.



Informacja do zadań 9–10.

Przeprowadzono doświadczenie chemiczne przedstawione na schemacie.



9. Podaj numer probówek w których powstał gazowy produkt: _____

10. Podaj numer probówki, w której strącił się osad. Napisz odpowiednie równanie reakcji chemicznej, stosując zapis cząsteczkowy.
