

## Reakcje strąceniowe

imię i nazwisko ucznia \_\_\_\_\_

data \_\_\_\_\_

klasa \_\_\_\_\_

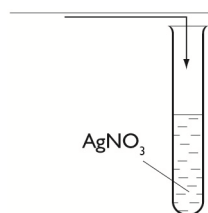
### Informacja do zadania 1.

Przedstawiony na fotografii (a) biały, serowaty osad chlorku srebra(I) jest produktem reakcji roztworu azotanu(V) srebra(I) z roztworem odpowiedniej soli. Pod wpływem światła osad ciemnieje (b).

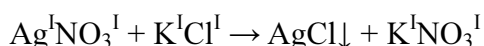


chlorek srebra(I)

1. Na podstawie przedstawionego zapisem cząsteczkowym równania reakcji chemicznej uzupełnij zapis jonowy równania reakcji chemicznej i opis schematu doświadczenia oraz zapisz obserwacje.



Zapis cząsteczkowy równania reakcji chemicznej:



Zapis jonowy równania reakcji chemicznej:

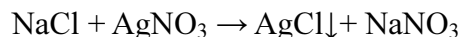
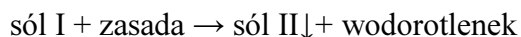
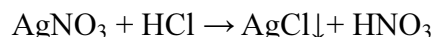
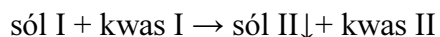
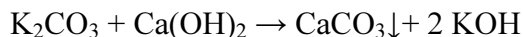
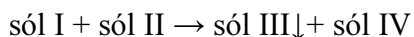


**Obserwacje:** \_\_\_\_\_

2. Korzystając z tabeli rozpuszczalności, napisz wzory jonów, które tworzą nierozpuszczalne w wodzie sole o podanych wzorach.

Wzór		
sumaryczny soli	kationu	anionu
CaCO <sub>3</sub>		
AgCl		
CaSO <sub>4</sub>		
Ag <sub>2</sub> S		
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		

3. Połącz zapisy ogólne przebiegu reakcji otrzymywania trudno rozpuszczalnych soli z ilustrującymi je przykładami równań reakcji chemicznych.



4. Napisz, w której z przedstawionych na schemacie probówek wytrąci się osad. Skorzystaj z tabeli rozpuszczalności.

Osad wytrąci się w probówce nr \_\_\_\_\_

