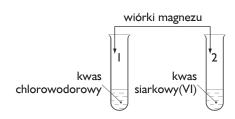
# Reakcje magnezu z kwasami

## ×-----

### Grupa I

Zapisz równania reakcji chemicznych, przedstawionych na schemacie doświadczenia, w formie cząsteczkowej. Napisz nazwy wszystkich substancji.

	imię i nazwisko ucznia	
 data		klasa



Probówka 1.

Równanie reakcji chemicznej:

Nazwy substratów: \_

Nazwy produktów: \_\_

Probówka 2.

Równanie reakcji chemicznej: \_\_\_\_

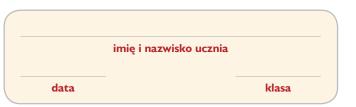
Nazwy substratów:

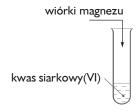
Nazwy produktów: \_



#### Grupa II

Zapisz równanie reakcji chemicznej, przedstawionej na schemacie doświadczenia, w formach cząsteczkowej i jonowej.





Równanie reakcji chemicznej

Zapis cząsteczkowy: \_\_

Zapis jonowy: \_

\_\_\_\_\_



#### Grupa III

Narysuj schemat doświadczenia na podstawie podanego równania reakcji chemicznej. Uzupełnij w tym równaniu współczynniki stechiometryczne i zapisz je w formach jonowej i jonowej skróconej.



Mg +	$_{}$ H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> $\longrightarrow$	$MgSO_4 + _$	$_{}$ H <sub>2</sub> $\uparrow$
IVIg I	112504	Ng504 1 _	1121

Zapis jonowy: \_

Skrócony zapis jonowy: