Otrzymywanie kwasu węglowego

×-----

Grupa I

Na podstawie podanych obserwacji narysuj schemat doświadczenia chemicznego i sformułuj wniosek. Napisz równanie reakcji analizy związku chemicznego otrzymanego w doświadczeniu.

	imię i nazwisko ucznia		
 data	_	klasa	_

Obserwacje: W probówce 1. zachodzi gwałtowny proces, a wydzielający się gaz powoduje zmianę barwy wody z dodatkiem roztworu oranżu metylowego z żółtej na czerwoną.

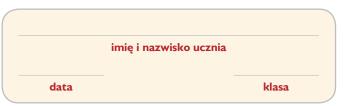
Wniosek:			

Równanie reakcji analizy:



Grupa II

Uzupełnij opis schematu doświadczenia na podstawie podanego równania reakcji chemicznej. Napisz nazwy substratów, nazwę produktu i wzór strukturalny produktu. Zaznacz resztę kwasową. Zapisz wartościowość reszty kwasowej.



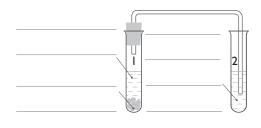
$$CO_2 + H_2O \longrightarrow H_2CO_3$$

Nazwy substratów: _

Nazwa produktu: ____

Wzór strukturalny produktu:

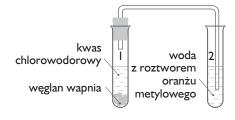
Wartościowość reszty kwasowej:



Grupa III

Na podstawie schematu doświadczenia chemicznego zapisz obserwacje i sformułuj wniosek. Napisz równanie reakcji chemicznej, jaka zaszła w probówce 2.





Obserwacje:					
ū					

Wniosek:

Równanie reakcji chemicznej: