Reakcie tlenków metali z kwasem chlorowodorowym

Nazwy produktów:

-		
Grupa I	imię i nazwisko ucznia	
Zapisz równanie reakcji chemicznej, przedstawionej na schemacie doświadczenia, w formach cząsteczkowej i jonowej. Uzupełnij opis schematu.	data	klasa
kwas chlorowodorowy i i i Zapis cząsteczkowy:		
Zapis jonowy:		
Grupa II Narysuj schemat doświadczenia na podstawie podanego	imię i nazwisko ucznia	
równania reakcji chemicznej. Uzupełnij współczynniki stechiometryczne i zapisz to równanie w formach jonowej i jonowej skróconej.	data	klasa
CuO - Zapis jonowy:	+ HCl> CuCl ₂ +	
Skrócony zap	is jonowy:	
Grupa III Do doświadczeń przedstawionych na schematach dopisz równania reakcji chemicznych w formie cząsteczkowej.	imię i nazwisko ucznia	
Wpisz nazwy wszystkich związków chemicznych	data	klasa
i uzupełnij opis schematów. tlenek magnezu	tlenek miedzi(II)	
kwas chlorowodorowy i i	kwas chlorowodorowy	_ i
Probówka 1. Równanie reakcji chemicznej:	Probówka 2. Równanie reakcji chemicznej:	
Nazwy substratów:	Nazwy substratów:	

Nazwy produktów: _____