

Systematyka związków nieorganicznych	Hydraty	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
Odmiany gipsu			1. Uzupełnij tabelę
Nazwa			
Wzór			
Kolor			
			2. Uzupełnij tabelę
Nazwa hydratu		Wzór hydratu	
		$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	
Węglan sodu – woda(1/10)			
Siarczan(VI) miedzi(II) – woda(1/5)			
Chlorek kobaltu(II)·6H ₂ O			
<p>3. W wyniku ogrzewania gipsu krystalicznego w probówce powstaje biała drobnoziarnista substancja stała, a na ściankach pojawiają się kropelki bezbarwnej cieczy. W układzie zachodzi przemiana, którą można opisać równaniem:</p>			Zapisz równanie odpowiedniej reakcji. Podpisz nazwy substratów i produktów.
<p>4. Po zmieszaniu, w odpowiednich proporcjach, wody z gipsem palonym powstaje szara papka, o konsystencji gęstej śmietany. Otrzymana mieszanina, zwana zaprawą gipsową, szybko twardnieje. Gips palony wykazuje zdolność wiązania wody. Zachodzący proces twardnienia tej zaprawy jest egzoenergetyczny i można go opisać równaniem reakcji:</p>			Zapisz równanie odpowiedniej reakcji. Podpisz nazwy substratów i produktów.
<p>5. W jaki sposób można rozróżnić skały gipsowe od skał wapiennych? Zapisz równania reakcji każdej ze skał z odpowiednim odczynnikiem.</p>			