|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Systematyka związków nieorganicznych | Hydraty | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  | Odmiany gipsu | | | | Nazwa |  |  |  | | Wzór |  |  |  | | Kolor |  |  |  | | | | 1.Uzupełnij tabelę |
| |  |  | | --- | --- | | Nazwa hydratu | Wzór hydratu | |  | CaSO42H2O | | Węglan sodu – woda(1/10) |  | | Siarczan(VI) miedzi(II) – woda(1/5) |  | | Chlorek kobaltu(II)·6H2O |  | | | | 2.Uzupełnij tabel |
| **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: | | | Zapisz równanie odpowiedniej reakcji. Podpisz nazwy substratów i produktów. |
| 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: | | | Zapisz równanie odpowiedniej reakcji. Podpisz nazwy substratów i produktów. |
| **5.** W jaki sposób można rozróżnić skały gipsowe od skał wapiennych? Zapisz równania reakcji każdej ze skał z odpowiednim odczynnikiem. | | |  |