|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Systematyka związków nieorganicznych | Hydraty | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
|

|  |  |
| --- | --- |
|  | Odmiany gipsu |
| Nazwa |  |  |  |
| Wzór |  |  |  |
| Kolor |  |  |  |

 | 1.Uzupełnij tabelę |
|

|  |  |
| --- | --- |
| Nazwa hydratu | Wzór hydratu |
|  | CaSO4$∙$2H2O |
| 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. |  |