Zadanie 17.	zadanie na dzień 17.01.2022 (poniedziałek)

Próbkę o masie 7,45g, która składała się z siedmiowodnego siarczanu(VI) magnezu oraz pięciowodnego siarczanu(VI) miedzi(II) rozpuszczono w wodzie. Następnie do tak otrzymanego roztworu wprowadzono w nadmiarze wodny roztwór $BaCl_2$. Otrzymany osad odsączono, przemyto i wyprażono. Stała pozostałość po przeprowadzonym procesie ważyła 6,99.

Oblicz i podaj masę siedmiowodnego siarczanu(VI) magnezu zawartego w analizowanej próbce.

Obliczenia

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Hydraty	**Stężenie procentowe**	**Ustalanie wzorów**	**rozpuszczalność**

*Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie **www.chemiadomatury.pl** 31.01.2022 r.*