
Магния карбонат гидрат

ФС.2.2.0028.18

Магния карбонат

Magnesii subcarbonas hydricus

Взамен ГФ Х, ст. 382

Основный или средний гидратированный карбонат магния, содержит от 40,0 до 45,0 % MgO (М.м. 40,30).

Описание. Белый или почти белый рыхлый порошок.

Растворимость. Легко растворим в хлористоводородной кислоте разведенной 8,3 % с выделением пузырьков газа, умеренно растворим в уксусной кислоте разведенной 12 % с выделением пузырьков газа, практически нерастворим в воде и спирте.

Подлинность.

1. Качественная реакция. Субстанция дает характерную реакцию А на карбонаты (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

2. Качественная реакция. Растворяют 15 мг субстанции в 2 мл азотной кислоты разведенной 12,5 % и нейтрализуют натрия гидроксида раствором 8,5 % по бромтимоловому синему. Полученный раствор даёт характерную реакцию на магний (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

Растворимые соли. Не более 1,0 %. Смешивают 2,0 г субстанции со 100 мл воды и кипятят в течение 5 мин. Горячую суспензию фильтруют через стеклянный фильтр (40), охлаждают и доводят объём раствора водой до 100,0 мл. 50,0 мл полученного раствора упаривают досуха и высушивают при 100–105 °С. Масса остатка не должна превышать 10 мг.