



Щелочноземельные металлы

Соединения щелочноземельных металлов

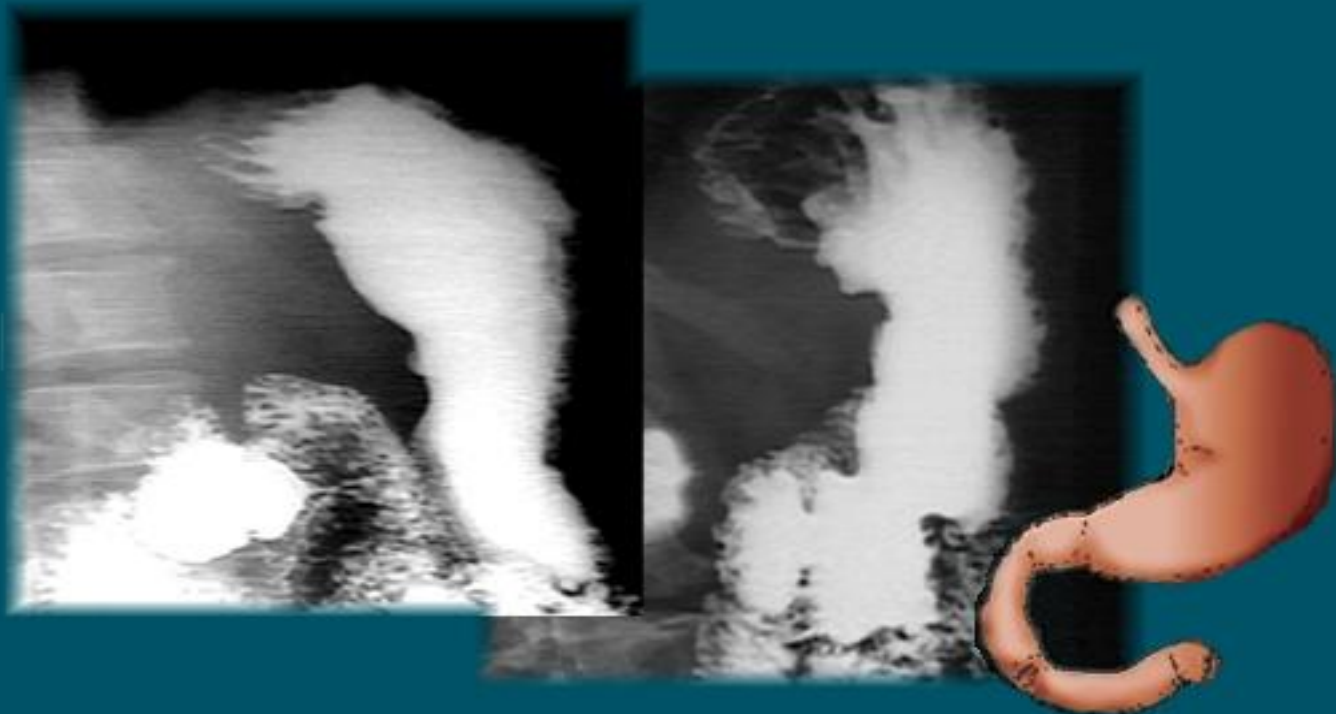
металлов

Оксиды щелочноземельных металлов легко реагируют с оксидами неметаллов с образованием соответствующих солей.





СУЛЬФАТ БАРИЯ. Благодаря нерастворимости и способности задерживать рентгеновские лучи применяется в рентгенодиагностике – **баритовая каша.**





Фосфат кальция. Входит в состав фосфоритов и апатитов, а также в состав костей и зубов. В организме взрослого человека содержится 1 кг Са в виде фосфата кальция.





Карбонат кальция – одно из самых распространённых на Земле соединений. Его содержат горные породы – мел, мрамор, известняк.





Встречается в природе в виде минерала гипса, представляющего собой кристаллогидрат. Используется в строительстве, в медицине для наложения гипсовых повязок, для получения



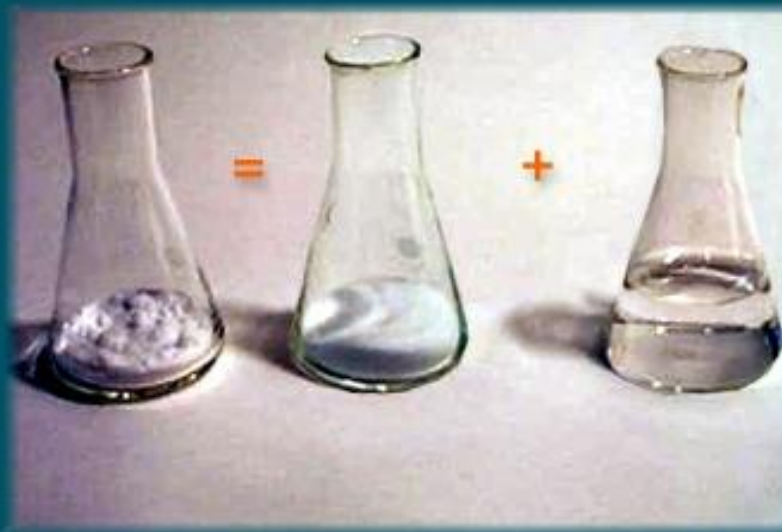
MgCO₃

Карбонат магния. Широко применяется в производстве стекла, цемента, кирпича, а также в металлургии для перевода пустой породы в шлак.



Ca(OH)₂

Гидроксид кальция или гашёная известь с песком и водой называется известковым раствором и широко используется в строительстве. При нагревании разлагается на оксид и воду.



Домашнее задание:

П. 31, конспект, упр. 5.