

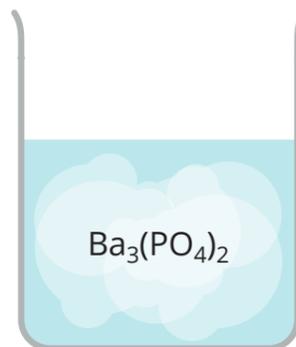
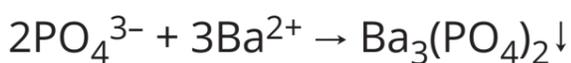
Фосфаты бария

Выпадение осадков фосфата бария

► Взаимодействие хлорида бария с фосфатом натрия

$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ — нерастворим

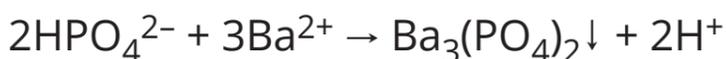
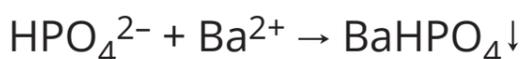
Растворимость — $7,5 \cdot 10^{-3}$ г/литр, [ПР = $3,4 \cdot 10^{-23}$].
Белый осадок выпадает при смешении растворов любых концентраций.



► Взаимодействие хлорида бария с гидрофосфатом натрия

BaHPO_4 — малорастворим

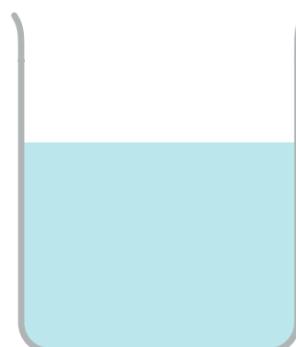
Растворимость — 0,15 г/литр.
Белый осадок выпадает при смешении растворов достаточных концентраций.



► Взаимодействие хлорида бария с дигидрофосфатом натрия

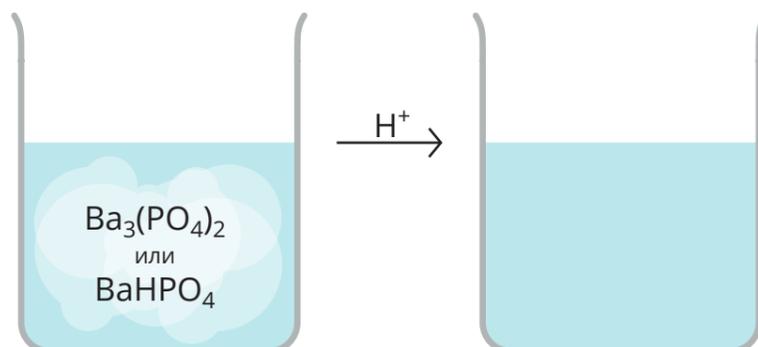
$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ — хорошо растворим

При смешении раствора соли Ba^{2+} и дигидрофосфата осадок не выпадает.

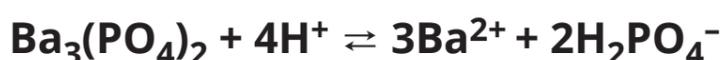
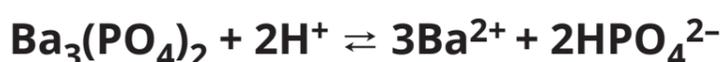


Фосфаты бария растворяются в кислотах

Так как фосфорная кислота — слабая, то образование гидро- и дигидрофосфатов — движущая сила растворения осадков фосфата и гидрофосфата бария.



► Растворение осадка фосфата бария в кислоте



► Растворение осадка гидрофосфата бария в кислоте

