

Серниая кислота



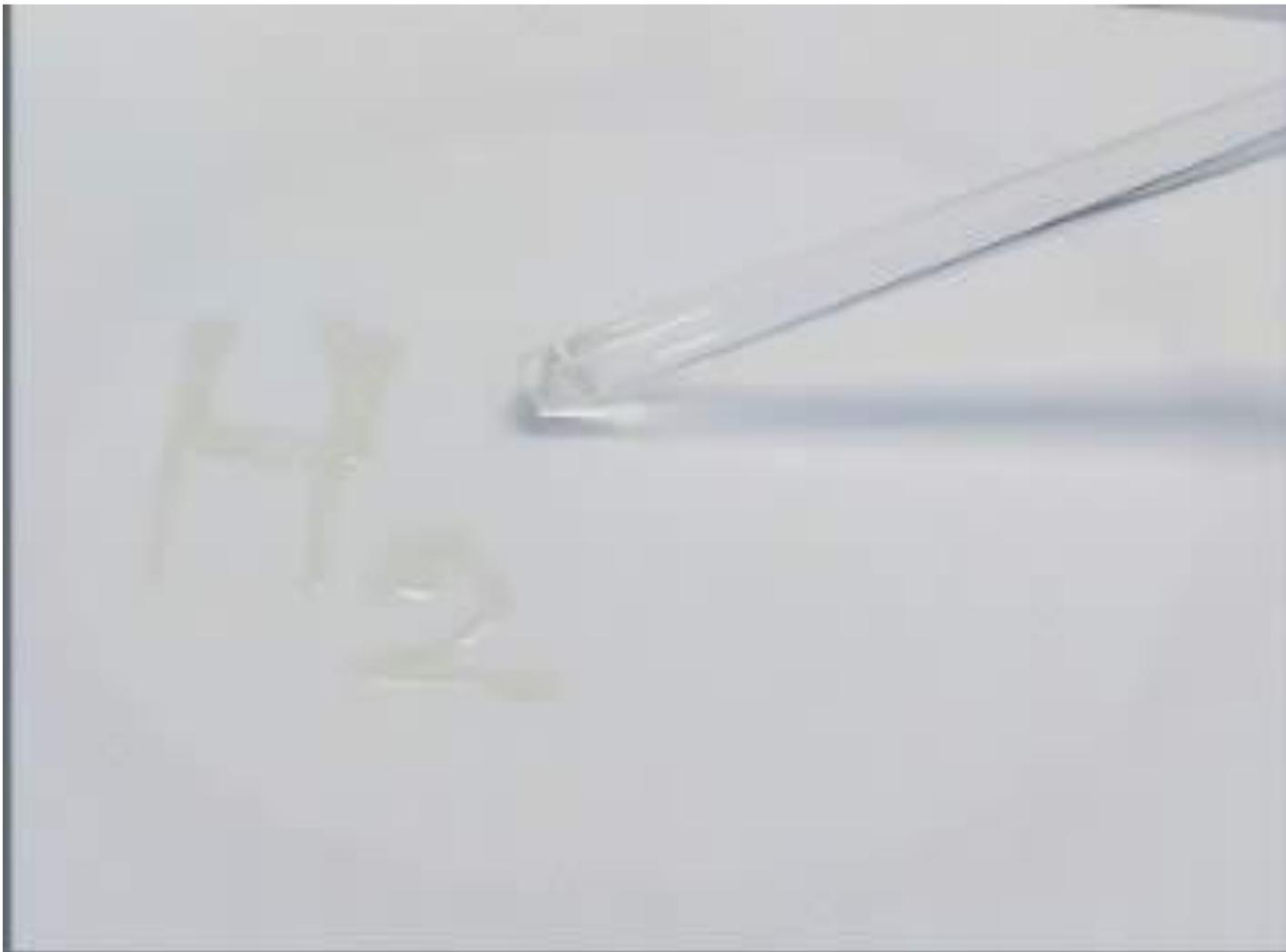
- А) Кислородосодержащая.
- Б) Двухосновная.
- В) Сильная.
- Г) Растворимая.
- Д) Устойчивая.

Физические свойства концентрированной (безводной) серной кислоты:



Тяжёлая маслянистая жидкость, гигроскопична, обугливает органические вещества.



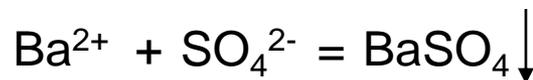
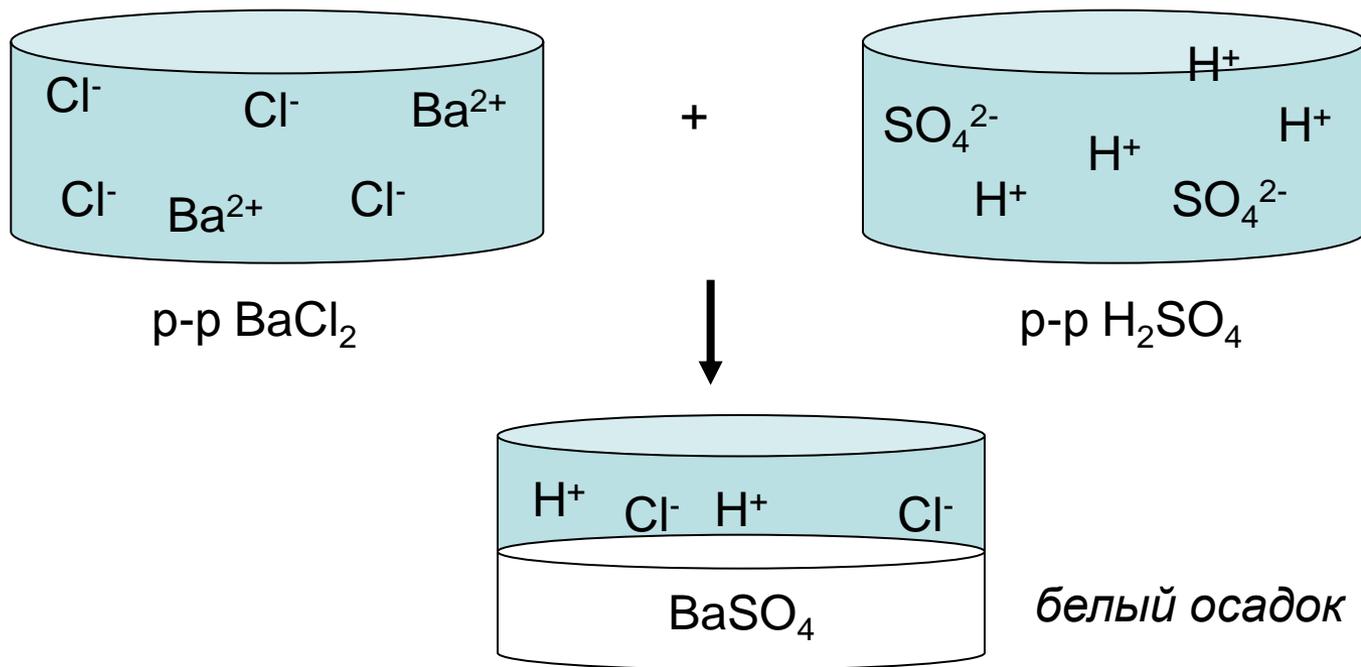




1. Химические свойства разбавленной серной кислоты.

Упражнение:

2. Реактивом на серную кислоту и её соли (сульфаты) является **BaCl₂**:





3. Взаимодействие *концентрированной* серной кислоты с металлами.



А) Окисляет металлы, стоящие как до, так и после H_2 в электрохимическом ряду
(исключение: золото Au и платина Pt).

Б) Железо и алюминий пассивируются – покрываются защитной плёнкой
(т.е. в обычных условиях реакции нет).

В) Водород не выделяется!

