

A thick black L-shaped frame surrounds the text. The top horizontal bar is on the left, the left vertical bar is on the left, and the bottom horizontal bar is on the right.

РЕАКЦИИ ИОННОГО
ОБМЕНА МЕЖДУ
РАСТВОРАМИ
ЭЛЕКТРОЛИТОВ.

Ионные реакции – реакции, протекающие в водных растворах с участием ионов электролитов.

Условия, при которых протекают такие реакции:

- Образование малодиссоциируемого вещества (осадок);
- Образование воды;
- Выделение газа.

1) Образование воды:

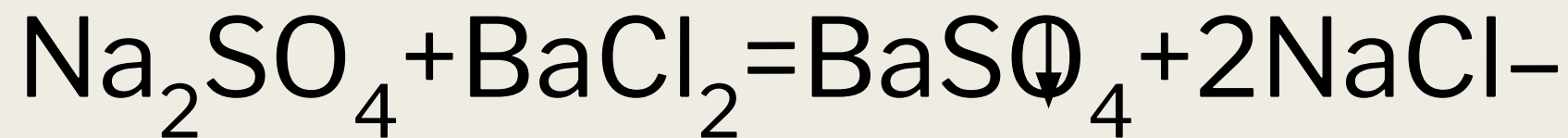
Реакция нейтрализации – реакция между основанием и кислотой, в результате которой один из продуктов – это вода.

$\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ – молекулярное уравнение

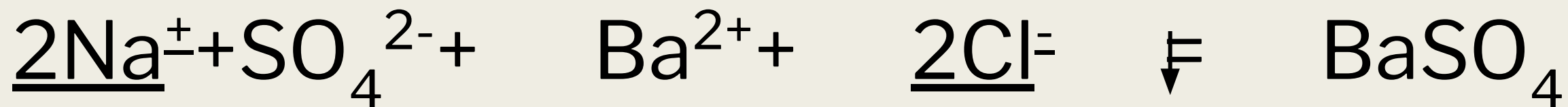
$\text{H}^+ + \underline{\text{Cl}^-} + \underline{\text{Na}^+} + \text{OH}^- = \underline{\text{Na}^+} + \underline{\text{Cl}^-} + \text{H}_2\text{O}$ – полное ионное уравнение

$\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ – сокращенное ионное уравнение

2) Образование осадка.



молекулярное уравнение

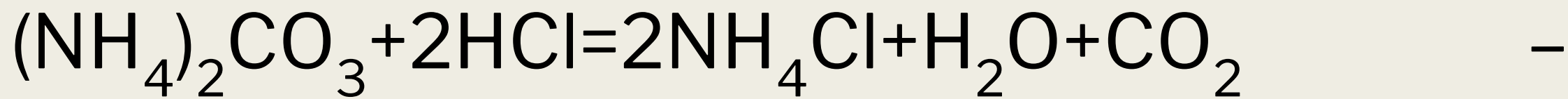


+2Na⁺ + 2Cl⁻ – полное ионное уравнение

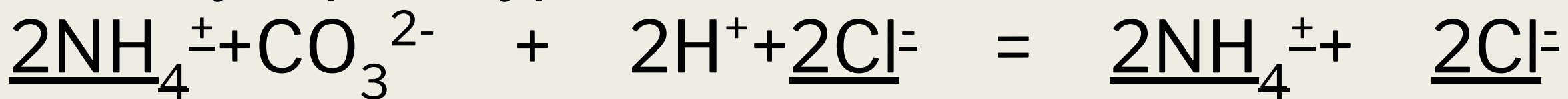


ионное уравнение

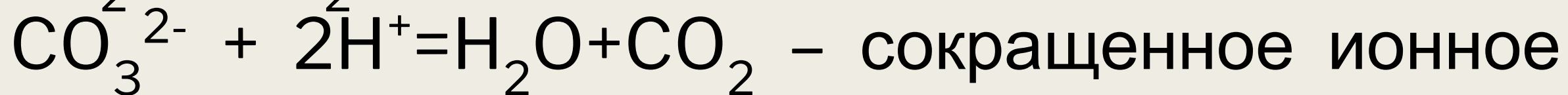
3) Выделение газа:



молекулярное уравнение



$+\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ – полное ионное уравнение



уравнение

Сборник задач 9
класса: N°182,
N°183, N°184,
N°185.

**Домашнее задание:
параграф 12 N°3, N°4,
N°5.**

**Конец презентации! Спасибо за
внимание**

