

9 КЛАСС

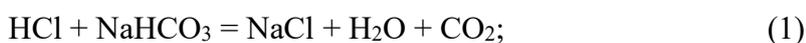
	HCl	H ₂ SO ₄	NaHCO ₃	Na ₂ CO ₃	Ca(OH) ₂
HCl	-	-	CO ₂ ↑	CO ₂ ↑	-
H ₂ SO ₄	-	-	CO ₂ ↑	CO ₂ ↑	мр
NaHCO ₃	CO ₂ ↑	CO ₂ ↑	-	-	-
Na ₂ CO ₃	CO ₂ ↑	CO ₂ ↑	-	-	нр
Ca(OH) ₂	-	мр	-	нр	-

мр – малорастворимый осадок

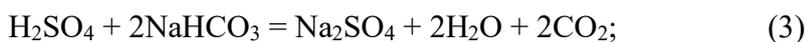
нр – нерастворимый осадок

Уравнения реакций:

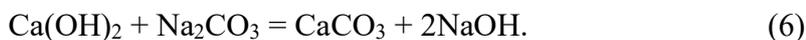
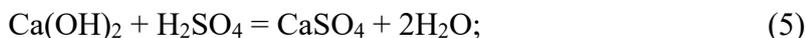
1. Определение пар «кислота-кислота» и «соль-соль»:



или



2. Идентификация H₂SO₄ и Na₂CO₃ в парах:



В пробирке находится серная кислота в том, случае, если наблюдается менее интенсивное выделение осадка по причине лучшей растворимости сульфата кальция по сравнению с карбонатом кальция.

Система оценивания:

1) За открытие веществ – по 3 балла * 5 = 15 баллов

2) За уравнения реакций (1-2) или (3-4) (на выбор) – по 2 балла * 2 = 4 балла.

3) За уравнения реакций (5-6) – по 2 балла * 2 = 4 балла.

Итого 23 балла.