

**Муниципальный этап
всероссийской олимпиады школьников
по химии**

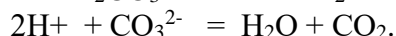
2019/20 учебный год

9 класс

Экспериментальный тур. Ответы

Задание оценивается 10 баллами

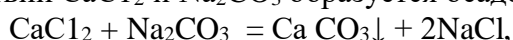
1. При взаимодействии HCl и Na₂CO₃ образуется газ:



Таким образом, в пробирке 3 — HCl.

(3 балла)

2. При взаимодействии CaCl₂ и Na₂CO₃ образуется осадок:



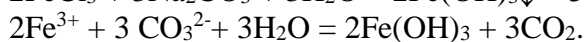
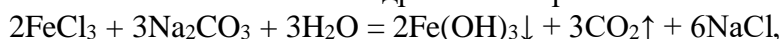
Раствор CaCl₂ находится во 2-й пробирке.

(3 балла)

При сливании водных растворов KCl и Na₂CO₃ не происходит химической реакции. Поэтому в пробирке 1 находится раствор KCl.

(1 балл)

При сливании водных растворов FeCl₃ и Na₂CO₃ одновременно образуется осадок и выделяется газ. Реакция между FeCl₃ и Na₂CO₃ протекает с промежуточным образованием карбоната железа и мгновенным гидролизом образовавшейся соли



В пробирке 4 находится раствор 2FeCl₃

(3 балла)