

Код участника: _____

Теоретические задания:

1. Почему при добавлении к кислотнo-основнoму буфернoму раствору небольших количеств сильных кислот или сильных оснований его значение pH практически не меняется? Ответ мотивируйте, используя уравнения химических реакций.

2. Буферный раствор, содержащий 0.2 М NaH_2PO_4 и 0.2 М Na_2HPO_4 , смешали с равным объемом буферного раствора, содержащего 0.2 М H_3PO_4 и 0.2 М NaH_2PO_4 . Будет ли проявлять буферные свойства полученная система? Ответ поясните.