

**ТЕСТОВОЕ ЗАДАНИЕ НА СТАЖИРОВКУ**

**Рассчитать навески реактивов для приготовления буферного раствора**

10мМ Трис-НCl, 0,02М NaCl, 5мМ ЭДТА, V=200л

М Трис-НСl=121,14 г/моль

М NaCl=58,54 г/моль

М ЭДТА=372,24 г/моль

Дано:

МТрис-НСl=121,14 г/моль

МNaCl=58,54 г/моль

МЭДТА=372,24 г/моль

Приготовить: буферный раствор объёмом V = 200 л, содержащий:

1. 10мМ Трис-НCl = 0.01 M Трис-НCl
2. 0,02М NaCl
3. 5мМ ЭДТА = 0.005 ЭДТА

Расчёт навесок:

Ответ: mТрис-НСl = 242.28 г, mNaСl = 234.16 г, mЭДТАl = 372,24 г