# КЛАСНЕ ЗАВДАННЯ 1

1. Розрахуйте кількість Трис [трис (гідроксиметил) амінометану], необхідну для приготування 500 мл 1М основного розчину. MW = 121,14 г/моль

**ДАНО:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ЗАПИТАННЯ:** _____

**ФОРМУЛА:**

_____
_____
_____

**РОЗРАХУНКИ:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ВІДПОВІДЬ**: _____



LIVEWORKSHEETS

2. Розрахуйте кількість EDTA (етилендіамінтераоцтової кислоти, динатрієвої солі), необхідної для приготування 500 мл 0,5 М основного розчину. MW = 372,2 г/моль.

**ДАНО:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ЗАПИТАННЯ**: _____

**ФОРМУЛА**:

_____
_____
_____

**РОЗРАХУНКИ**:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ВІДПОВІДЬ:** _____



LIVEWORKSHEETS

3. Скільки грамів NaCl потрібно помістити в 5-літрову ємність, щоб приготувати фізіологічний розчин з концентрацією NaCl = 0,15 М?

**ДАНО:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ЗАПИТАННЯ:** _____

**ФОРМУЛА:**

_____
_____
_____

**РОЗРАХУНКИ**:

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ВІДПОВІДЬ:** _____



LIVEWORKSHEETS

4. Обчисліть масу оцтової кислоти ($CH_3COOH$), необхідної для приготування розчину об'ємом 250 мл з молярною концентрацією 0,25 моль/л. Оцініть відсоток загальної маси оцтової кислоти в приготованому розчині ($\rho$=1,12 г/мл).

**ДАНО:**

_____

_____

_____

_____

_____

_____

**ЗАПИТАННЯ:** _____

**ФОРМУЛА:**

_____

_____

_____

**РОЗРАХУНКИ:**

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

**ВІДПОВІДЬ:** _____



LIVEWORKSHEETS

5. Відсоток загальної маси сульфатної кислоти ($H_2SO_4$) у розчині становить 20%. Обчисліть масу розчину та його молярну концентрацію, якщо $\rho$=1,12 г/мл, V=300 мл.

**ДАНО:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ЗАПИТАННЯ**: _____

**ФОРМУЛА:**

_____
_____
_____

**РОЗРАХУНКИ:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ВІДПОВІДЬ:** _____



LIVEWORKSHEETS

6. Як приготувати 500 мл 1 М розчину NaCl?

**ДАНО:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ЗАПИТАННЯ:** _____

**ФОРМУЛА:**

_____
_____
_____

**РОЗРАХУНКИ:**

_____
_____
_____
_____
_____
_____

**ВІДПОВІДЬ:** _____ __



LIVEWORKSHEETS

7. Розрахуйте кількість β-меркаптоетанолу, необхідного для приготування 15 мл екстракційного буфера з концентрацією 10 мМ. β-меркаптоетанол доступний у вигляді 98% (мас./мас.) розчину. Молекулярна маса 78,13 г/моль, ρ=1,114 г/мл.

**ДАНО:**

_____

_____

_____

_____

_____

_____

**ЗАПИТАННЯ:** _____

**ФОРМУЛА:**

_____

_____

_____

**РОЗРАХУНКИ:**

_____

_____

_____

_____

_____

_____

**ВІДПОВІДЬ:** _____



LIVEWORKSHEETS