РОЗВ'ЯЖІТЬ ЗАДАЧІ

1. **Обчисліть об'єм газу (н.у.), що відповідає заданій кількості речовини.**

Речовина	n	V (н.у.)
Зразок. Кисень O_2	**0,25 моль**	**$V(O_2)$ = 22,4 л/моль · 0,25 моль = 5,6 л**
Амоніак NH_3	**3 моль**	
Хлор Cl_2	**0,1 моль**	

2. **Обчисліть, якій кількості речовини відповідає заданий об'єм газу (н.у.).**

Речовина	V	V (н.у.)
Зразок. Водень H_2	**28 л**	**$n(H_2)$ = 22 л / 22,4 л/моль = 1,25 моль**
Карбон (IV) оксид CO_2	**14 л**	
Метан CH_4	**6,7 $м^3$**	

3. **Виконайте розрахунки заповніть таблицю, якщо відомо:**

m(NO) = 0,3 кг

M(NO) =
n(NO) =
V(NO) =
ρ(NO) =
N(NO) =

LIVEWORKSHEETS