

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	$V(O_2) = 22,4 \text{ л/моль} \cdot 0,25 \text{ моль} = 5,6 \text{ л}$
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	$n(H_2) = 28 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 1,25 \text{ моль}$
Карбон (IV) оксид CO ₂	14 л	
Метан CH ₄	6,7 м ³	

3. Виконайте розрахунки заповніть таблицю, якщо відомо:

$$m(NO) = 0,3 \text{ кг}$$

M(NO) =
n(NO) =
V(NO) =
$\rho(NO)$ =
N(NO) =