

Задание 1. 35

1. моль/л
- 2.
- 3.

Задание 3. 120

1. Дано:

$V(O_2) = 5,6 \text{ л}$	$n(O_2) = ?$
$V(H) = 89,6 \text{ л}$	$n(H) = ?$
$n = \frac{V}{V_m}$	$m = n \cdot M$

Решение:

$$n(O_2) = \frac{5,6}{22,4} = 0,25 \text{ моль}$$

$$n(H) = \frac{89,6}{22,4} = 4 \text{ моль}$$

$$m(O_2) = (16 \cdot 2) \cdot 0,25 = 8 \text{ г}$$

$$m(H) = 1 \cdot 4 = 4 \text{ г}$$

Ответ: колба, в которой находится 5,6 л кислорода перевесит колбу, где находится 89,6 л водорода.

2. Водород широко применяют в медицине. С его использованием делают такие растворы как Эмфлексдин, перекись водорода.

Задание 5. 105

Чистыми вещества это те вещества, которые, в своём составе не имеют примесей. Тем, это в чистых веществах абсолютно нет никаких примесей. Дистиллированная вода, это значит, что 0,001% примесей содержится в веществе.

Задание 6. 85

1. 7,5%
2. Озон убивает микробов, поэтому в больницах в палатах и кабинетах по графику кварцуют, то есть пучком в палаты озон, чтобы бактерии не размножались.

Задание 2. 120

5), 2), 3), 6), 7).

Задание 4. 65

Al:

в самолётостроении, для стоек транспорта, в строительстве.

$$35 \cdot 0,75 = 26,25 \text{ (Al)}$$