



1) B-? A-?

По свойствам и плотности неизвестного газа B, можно сказать, что это азетилен C_2H_2 .

$$M(C_2H_2) = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 2 = 26 \text{ г/моль}$$

Известно, что молярная масса неизвестного газа A в 3 раза меньше неизвестного газа B (C_2H_2) $\Rightarrow 26 \text{ г/моль} : 3 = 8,67 \text{ г/моль} \Rightarrow$ можно сказать, что это гелий (He)

2)

1. Азот
2. Сильным окислителем
3. Для окисления тит, для удобрения, в медицине.
4. В баллонках.

3) Медь (Cu) не реагирует с разбавленной соляной кислотой (HCl) \Rightarrow в расчет берем только железо (Fe)

$$Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2 \uparrow$$

$\begin{matrix} 56,4 \\ 22,4 \end{matrix}$

$$x_1 = \frac{5,6 \cdot 56}{22,4} = 14 \text{ (г)} - \text{железа}$$

$$20 - 14 = 6 \text{ (г)} - \text{меди}$$

$$20 \text{ г} - 100\%$$

$$14 \text{ г} - x\%$$

$$x_2 = \frac{14 \cdot 100}{20} = 70\%$$

30% - медь

4) Пероксиды - это сложные вещества, где атомы кислорода соединены друг с другом и легко выделяют кислород.

1. При действии концентрированной серной кислоты на

пероксид бора (BaO₄), будет воденое орон. М-Х-Ленин-8-4

3. Как окислитель, как дезинфицирующее средство, для очистки воды.

- 5) 1. Физическое
- 2. Физическое
- 3. Химическое
- 4. Физическое
- 5. Физическое
- 6. Физическое
- 7. Химическое
- 8. Химическое

6) 1. C

- 2. CO₂
- 3. CaCO₃
- 4. CO₂
- 5. CaCO₃
- 6. CaCl₂

- 2) C + O₂ → CO₂ - соединение
- 3) CO₂ + CaO → CaCO₃ - соединение
- 4) CaCO₃ $\xrightarrow{t^{\circ}}$ CaO + CO₂ - разложение
- 5) CO₂ + CaO → CaCO₃ - соединение.
- 6) ~~CaCO₃~~ CaCO₃ + 2NaCl → Na₂CO₃ + CaCl₂ - обмен