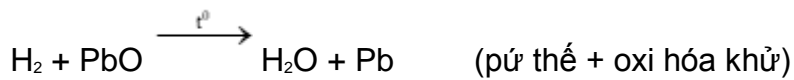
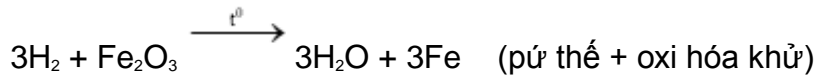
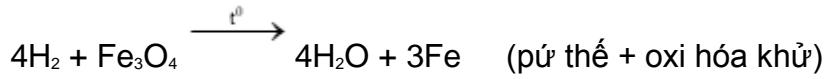
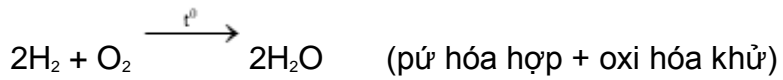


1/117 sgk

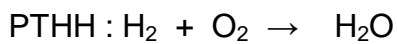
Phương trình hóa học biểu diễn các phản ứng:



2/117 sgk

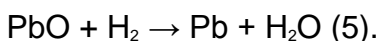
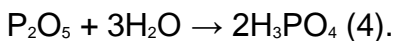
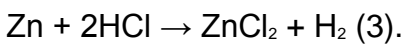
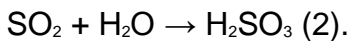
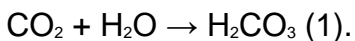
Dùng một que đóm đang cháy cho vào mỗi lọ.

- Lọ nào làm cho đóm cháy sáng bùng lên là lọ chứa khí oxi
- Lọ có ngọn lửa xanh là lọ chứa khí hiđro
- Lọ làm que đóm từ từ tắt là lọ chứa không khí.



3/117 sgk

**a)** Phương trình phản ứng:

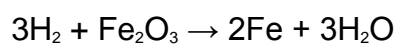
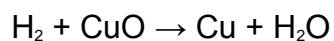


**b)** - Phản ứng (1), (2) và (4) là phản ứng hóa hợp vì một chất mới tạo từ nhiều chất.

- Phản ứng (3) và (5) là phản ứng thế

4/117 sgk

a) Phương trình hóa học của các phản ứng:

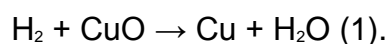


c) Khối lượng đồng thu được từ 6g hỗn hợp 2 kim loại thu được:

$$m_{\text{Cu}} = 6\text{g} - 2,8\text{g} = 3,2\text{g},$$

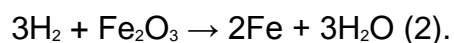
$$n_{\text{Cu}} = \frac{3,2}{64} = 0,05 \text{ (mol)}$$

$$n_{\text{Fe}} = \frac{2,8}{56} = 0,05 \text{ (mol)}$$



$$1 \quad 1 \quad 1 \quad 1 \quad \text{(mol)}$$

$$0,05 \quad \quad 0,05 \quad \quad \text{(mol)}$$



$$3 \quad 1 \quad \quad 2 \quad 3 \quad \text{(mol)}$$

$$0,075 \quad \quad 0,05 \quad \quad \text{(mol)}$$

$$V_{\text{H}_2(1)} = n \cdot 22,4 = 22,4 \cdot 0,05 = 1,12 \text{ lít}$$

$$\Rightarrow V_{\text{H}_2(2)} = n \cdot 22,4 = 22,4 \cdot 0,075 = 1,68 \text{ lít}$$

$$V_{\text{H}_2} = V_{\text{H}_2(1)} + V_{\text{H}_2(2)} = 1,12 + 1,68 = 2,8 \text{ (l)}$$