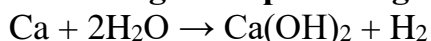




1. Phương trình phản ứng Ca tác dụng H_2O



2. Điều kiện phản ứng giữa kim loại Ca và H_2O

Không có

3. Cách thực hiện phản ứng kim loại Ca với H_2O

Cho mẫu canxi vào cốc nước cất

4. Hiện tượng nhận biết phản ứng kim loại Ca với H_2O

Chất rắn Canxi (Ca) tan dần trong nước và tạo ra Hidro (H_2) sủi bọt khí dung dịch

5. Bài tập vận dụng

Câu 1. Khi cho kim loại Ca vào các chất dưới đây, trường hợp nào không có phản ứng của Ca với nước?

- A. dung dịch CuSO_4 vừa đủ.
- B. dung dịch HCl vừa đủ.
- C. dung dịch NaOH vừa đủ.
- D. H_2O .

Lời giải:

Đáp án: **B**

Câu 2. Vôi sống sau khi sản xuất phải được bảo quản trong bao kín. Nếu để lâu ngày trong không khí, vôi sống sẽ “chết”. Hiện tượng này được giải thích bằng phản ứng nào dưới đây?

- A. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- C. $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(HCO}_3)_2$
- D. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$

Lời giải:

Đáp án: **B**

Câu 3. Điện phân nóng chảy chất nào sau đây để điều chế kim loại canxi?

- A. CaCO_3 .
- B. $\text{Ca(NO}_3)_2$.
- C. CaCl_2 .
- D. CaSO_4 .

Lời giải:

Đáp án: **C**

Câu 4. Dãy kim loại tan hoàn toàn trong H_2O ở điều kiện thường là:

- A. Fe, Na, K.
- B. Ca, Ba, K.
- C. Ca, Mg, Na.
- D. Al, Ba, K.

Lời giải:

Đáp án: **B**

Xem thêm các phương trình phản ứng hóa học khác: