

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Silic. Công nghiệp silicat](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 30: Silic. Công nghiệp silicat](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 30 (Có đáp án) Silic. Công nghiệp silicat** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

### ***Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Silic. Công nghiệp silicat***

**Câu 1:** Nhận xét nào sau đây không đúng về Silic?

- A. Silic là nguyên tố phổ biến thứ hai trong thiên nhiên, chỉ sau oxi.
- B. Silic chiếm  $\frac{1}{4}$  khối lượng vỏ Trái Đất.
- C. Trong tự nhiên Silic tồn tại cả ở dạng đơn chất và hợp chất.
- D. Một số hợp chất của silic: cát trắng, đất sét (cao lanh).

**Câu 2:** Khi cho nước tác dụng với oxit axit nào sau đây sẽ không thu được axit?

- A. CO<sub>2</sub>.
- B. SO<sub>2</sub>.
- C. SiO<sub>2</sub>.
- D. N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.

**Câu 3:** Nhận định nào sau đây về tính chất của silic là sai ?

- A. Silic là phi kim hoạt động hóa học yếu hơn cacbon, clo.
- B. Ở nhiệt độ cao, silic phản ứng với oxi tạo thành silic đioxit
- C. Silic là chất rắn, màu xám.

D. Silic dẫn điện tốt nên được dùng làm pin mặt trời.

**Câu 4:**  $\text{SiO}_2$  là nguyên liệu quan trọng để sản xuất

A. thủy tinh, đồ gốm.

B. thạch cao.

C. phân bón hóa học.

D. chất dẻo.

**Câu 5:** Đun nóng m gam Silic trong oxi dư thu được 5,34 gam silic đioxit. Giá trị của m

A. 1,869 gam.

B. 2,492 gam.

C. 3,738 gam.

D. 1,246 gam.

**Câu 6:** Công nghiệp silicat gồm

A. sản xuất đồ gốm, thủy tinh.

B. sản xuất xi măng.

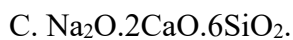
C. sản xuất silic.

D. sản xuất đồ gốm, thủy tinh, xi măng.

**Câu 7:** Một loại thủy tinh chịu lực có thành phần theo khối lượng của các oxit như sau: 13%  $\text{Na}_2\text{O}$ ; 11,7%  $\text{CaO}$  và 75,3%  $\text{SiO}_2$ . Công thức biểu diễn thành phần của loại thủy tinh này là

A.  $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ .

B.  $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 3\text{SiO}_2$ .



**Câu 8:** Để có thể khắc chữ và hình trên thủy tinh người ta dùng dung dịch nào dưới đây?

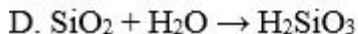
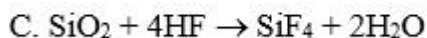
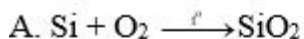
A. dung dịch HCl.

B. dung dịch HBr.

C. dung dịch HI.

D. dung dịch HF.

**Câu 9:** Phản ứng hóa học nào sau đây là sai?



**Câu 10:** Để hòa tan hoàn toàn 2,4 gam  $\text{SiO}_2$  cần dùng vừa hết **m** gam dd HF 25%, sau phản ứng thu được dd X. Giá trị của **m** là.

A. 12,8.

B. 6,4.

C. 3,2.

D. 2,56.

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 30: Silic. Công nghiệp silicat*

**Câu 1:**

**Đáp án: D**

Trong tự nhiên Silic không tồn tại ở dạng đơn chất mà chỉ tồn tại ở dạng hợp chất.

**Câu 2:**

**Đáp án: C.**

$\text{SiO}_2$  không phản ứng với nước.

**Câu 3:**

**Đáp án: D**

Silic dẫn điện kém. Tinh thể silic tinh khiết là chất bán dẫn nên silic được dùng làm vật liệu bán dẫn trong kỹ thuật điện tử và chế tạo pin mặt trời.

**Câu 4:**

**Đáp án: A.**

$\text{SiO}_2$  là nguyên liệu quan trọng để sản xuất thủy tinh, đồ gốm...

**Câu 5:**

**Đáp án: B**



Theo PTHH có  $n_{\text{Si}} = n_{\text{oxit}} = \frac{5,34}{60} = 0,089 \text{ mol}$

→  $m = 0,089 \cdot 28 = 2,492 \text{ gam}$ .

**Câu 6:**

**Đáp án: D**

**Câu 7:**

**Đáp án: A**

$$\begin{aligned} n_{\text{Na}_2\text{O}} : n_{\text{CaO}} : n_{\text{SiO}_2} &= \frac{13}{62} = \frac{11,7}{56} = \frac{75,3}{60} \\ &= 0,21 : 0,21 : 1,255 \\ &= 1:1:6 \end{aligned}$$

Vậy công thức của loại thủy tinh này:  $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$

**Câu 8:**

**Đáp án: D**

$\text{SiO}_2$  tan được trong HF, dựa vào tính chất này người ta dùng dung dịch HF để khắc chữ và hình lên thủy tinh.

**Câu 9:**

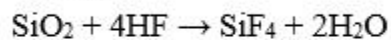
**Đáp án: D**

$\text{SiO}_2$  không phản ứng với nước.

Câu 10:

Đáp án: A

$$n_{\text{SiO}_2} = \frac{2,4}{28+16.2} = 0,04\text{mol}$$



$$0,04 \quad 0,16 \quad \text{mol}$$

$$m_{\text{dd}} = \frac{m_{\text{ct}}}{C\%} \cdot 100\% = \frac{0,16 \cdot (19+1)}{25\%} \cdot 100\% = 12,8\text{g}$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Silic**.  
**Công nghiệp silicat** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.