

Bài tập Hóa học 8 bài 9: Công thức hóa học**Câu 1:** Chọn đáp án đúng

- A. Công thức hóa học của đồng là Cu
- B. 3 phân tử oxi là O_3
- C. $CaCO_3$ do 2 nguyên tố Canxi, 1 nguyên tố oxi tạo thành
- D. Tất cả đáp án trên

Câu 2: Ý nghĩa của công thức hóa học

- A. Nguyên tố nào tạo ra chất
- B. Phân tử khối của chất
- C. Số nguyên tử mỗi nguyên tố có trong 1 phân tử của chất
- D. Tất cả đáp án

Câu 3: Từ công thức hóa học của $CuSO_4$ có thể suy ra được những gì

- A. $CuSO_4$ do 3 nguyên tố Cu, O, S tạo nên
- B. Có 3 nguyên tử oxi trong phân tử
- C. Phân tử khối là 96 đvC
- D. Tất cả đáp án

Câu 4: Viết CTHH và tính phân tử khối của hợp chất có 1 nguyên tử Mg, 1 nguyên tử N và 3 nguyên tử oxi trong phân tử

- A. $MgNO_3$, phân tử khối là 85
- B. $MgNO_3$, phân tử khối là 86
- C. Không có hợp chất thỏa mãn
- A. $MgNO_3$, phân tử khối là 100

Câu 5: Chọn đáp án sai

- A. CTHH của đơn chất chỉ gồm kí hiệu hóa học của 1 nguyên tố
- B. Lưu huỳnh có công thức hóa học là S_2
- C. Phân tử khối của $CaCO_3$ là 100 đvC
- D. Tất cả đáp án

Câu 6: $3H_2O$ nghĩa là như thế nào

- A. 3 phân tử nước
- B. Có 3 nguyên tố nước trong hợp chất
- C. 3 nguyên tố oxi
- D. Tất cả đều sai

Câu 7: Cho kim loại M tạo ra hợp chất MSO_4 . Biết phân tử khối là 123. Xác định kim loại m

- A. Magie
- B. Đồng
- C. Sắt
- D. Bạc

Câu 8: Chọn công thức hóa học đúng nhất

- A. $CaSO_4$
- B. Fe_5S
- C. H
- D. SO_3^{2-}

Câu 9: Công thức hóa học đúng

- A. Kali sunfuro KCl
- B. Canxi cacbua CaH
- C. Cacbon đioxit CO_2
- D. Khí metin CH_4

Câu 10: Chọn đáp án sai

- A. CO là cacbon oxit
- B. Ca là công thức hóa học của canxi
- C. Al_2O_3 có 2 nguyên tử nhôm và 2 nguyên tử oxi trong phân tử
- D. Tất cả đáp án

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 8

1.A	2.D	3.A	4.B	5.B
6.A	7.A	8.A	9C	10.C

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vn-doc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>