

ĐỀ THI TỐT NGHIỆP THPT MÔN HÓA HỌC

Thời gian: **Không giới hạn** | Số câu: **10**

Họ và tên thí sinh: _____
Lớp / Đơn vị: _____

Số báo danh: _____
Ngày thi: _____

1. Chất nào sau đây có công thức hóa học là H₂O?

- A. Carbon dioxide
B. Nước
C. Amoniac
D. Methanol

2. Ion nào sau đây có điện tích dương?

- A. Cl⁻
B. Na⁺
C. O²⁻
D. S²⁻

3. Phản ứng nào sau đây là phản ứng oxi hóa khử?

- A. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
B. $NaCl \rightarrow Na + Cl_2$
C. $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
D. $C + O_2 \rightarrow CO_2$

4. Chất nào sau đây là axit mạnh?

- A. HCl
B. CH₃COOH
C. H₂CO₃
D. HF

5. Công thức hóa học của muối ăn là gì?

- A. Na₂SO₄
B. NaCl
C. KCl
D. CaCl₂

6. Khối lượng mol của nước là bao nhiêu?

- A. 16 g/mol
- C. 20 g/mol

- B. 18 g/mol
- D. 22 g/mol

7. Chất nào sau đây là một ankan?

- A. C₂H₄
- C. C₂H₂

- B. C₃H₈
- D. C₄H₁₀

8. Số nguyên tử carbon trong phân tử axit axetic là bao nhiêu?

- A. 1
- C. 3

- B. 2
- D. 4

9. Chất nào sau đây là bazơ?

- A. HCl
- C. H₂SO₄

- B. NaOH
- D. CH₃COOH

10. Phản ứng nào sau đây xảy ra khi đốt cháy hoàn toàn metan?

- A. CH₄ + O₂ → CO + H₂O
- C. CH₄ + O₂ → C + H₂O

- B. CH₄ + O₂ → CO₂ + H₂O
- D. CH₄ + O₂ → H₂ + O₂

ĐÁP ÁN

Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8	Câu 9	Câu 10
B	B	A	A	B	B	B	B	B	B

Gợi ý / Giải thích:

Câu 1: H₂O là công thức hóa học của nước.

Câu 2: Ion dương là ion mất electron.

Câu 3: Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng có sự thay đổi số oxi hóa.

Câu 4: Axit mạnh là axit hoàn toàn phân ly trong dung dịch.

Câu 5: Muối ăn có công thức hóa học là NaCl.

Câu 6: Khối lượng mol của nước (H₂O) là 18 g/mol.

Câu 7: Ankan là hydrocarbon no, ví dụ như CH₄.

Câu 8: Axit axetic có công thức là CH₃COOH, chứa 2 nguyên tử carbon.

Câu 9: Bazơ là chất có khả năng nhận proton, ví dụ NaOH.

Câu 10: Đốt cháy metan tạo ra CO₂ và H₂O.