

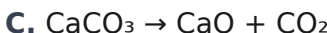
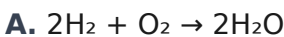
TRẮC NGHIỆM PHẢN ỨNG HÓA HỌC LỚP 8

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

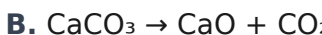
Họ và tên thí sinh: _____
Lớp / Đơn vị: _____

Số báo danh: _____
Ngày thi: _____

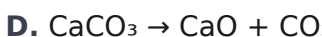
1. Phản ứng nào sau đây là phản ứng hóa hợp?



2. Phản ứng nào là phản ứng phân hủy?



3. Phản ứng nào là phản ứng trao đổi?



4. Sản phẩm của phản ứng giữa axit và bazo là gì?

A. Chỉ có nước

B. Chỉ có muối

C. Muối và nước

D. Khí

5. Trong phản ứng hóa học, chất tham gia phản ứng được gọi là gì?

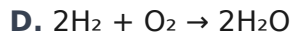
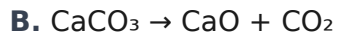
A. Sản phẩm

B. Phản ứng chất

C. Chất phụ gia

D. Chất xúc tác

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

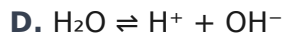
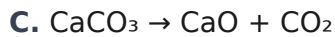
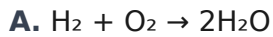


7. Chất nào không phải là sản phẩm của phản ứng đốt cháy?

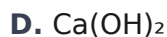


D. Năng lượng

8. Phản ứng nào sau đây là phản ứng hóa học không thuận nghịch?



9. Khi đun nóng, CaCO_3 sẽ phân hủy thành?



10. Phản ứng nào là phản ứng hóa học không có sự thay đổi năng lượng?

A. Phản ứng tổng hợp

B. Phản ứng phân hủy

C. Phản ứng không có sự thay đổi năng lượng

D. Phản ứng trao đổi

ĐÁP ÁN

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

Gợi ý / Giải thích:

Câu 1: Phản ứng hóa hợp là phản ứng mà hai hay nhiều chất kết hợp với nhau để tạo thành một chất mới.

Câu 2: Phản ứng phân hủy là phản ứng mà một chất bị phân hủy thành hai hay nhiều chất khác.

Câu 3: Phản ứng trao đổi là phản ứng mà các ion hoặc nguyên tử trong các hợp chất đổi chỗ cho nhau.

Câu 4: Phản ứng giữa axit và bazơ tạo ra muối và nước.

Câu 5: Chất tham gia phản ứng được gọi là phản ứng chất.

Câu 6: Phản ứng oxi hóa - khử là phản ứng mà có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố.

Câu 7: Phản ứng đốt cháy thường tạo ra khí CO₂ và nước.

Câu 8: Phản ứng không thuận nghịch là phản ứng chỉ xảy ra theo một chiều và không thể tái tạo lại các phản ứng chất ban đầu.

Câu 9: Khi đun nóng, canxi cacbonat sẽ phân hủy thành canxi oxit và khí carbon dioxide.

Câu 10: Phản ứng hóa học thường có sự thay đổi năng lượng, phản ứng không tạo ra năng lượng là phản ứng hóa học không xảy ra.