

PHIẾU HỌC TẬP

1. Câu hỏi trắc nghiệm

Bài 1: Để xác định được mức độ phản ứng nhanh hay chậm người ta sử dụng khái niệm nào sau đây?

- A. Tốc độ phản ứng.
- B. Cân bằng hoá học.
- C. Phản ứng một chiều.
- D. Phản ứng thuận nghịch.

Bài 2: Tốc độ phản ứng không phụ thuộc yếu tố nào sau đây.

- A. Thời gian xảy ra phản ứng.
- B. Bề mặt tiếp xúc giữa các chất phản ứng.
- C. Nồng độ các chất tham gia phản ứng.
- D. Chất xúc tác.

2. Hoàn thiện khái niệm về chất xúc tác sau.

"Chất xúc tác là chất làm tốc độ phản ứng nhưng trong quá trình phản ứng"

(1) tăng, (2) không bị tiêu hao. (3) giảm. (4) tiêu hao

3. Câu hỏi điền khuyết

Khi tăng _____ của các chất phản ứng, tốc độ phản ứng sẽ tăng lên do có nhiều va chạm hiệu quả hơn.

Chất _____ làm tăng tốc độ phản ứng nhưng vẫn giữ nguyên về khối lượng và tính chất hóa học sau phản ứng.

Đối với các phản ứng có chất khí tham gia, khi tăng _____, tốc độ phản ứng sẽ tăng vì các phân tử khí được nén lại gần nhau hơn.

4. Câu hỏi ghép đôi

Cột A

Nướng bánh mì
Đốt gas khi nấu ăn
Lên men sữa chua
Tấm tôn thiếc bị gỉ sét

Cột B

Phần trăm giây
Từ 2 đến 3 năm
Từ 25 - 28 phút
Ít nhất 4 - 6 giờ

5.

D	O	R	J	W	Z	U	H	E	F	P
P	M	F	E	H	K	C	N	E	G	B
Z	Z	K	T	M	I	C	N	V	N	B
M	Y	L	U	T	I	Y	O	A	H	C
B	N	O	N	G	D	O	L	Q	I	N
J	L	E	B	M	J	D	T	F	E	Z
D	I	X	F	C	S	C	W	E	T	K
D	X	U	C	T	A	C	V	T	D	L
U	F	A	P	S	U	A	T	K	O	A
R	Q	Q	H	H	Y	Y	W	I	Z	E
U	K	R	T	V	S	H	T	C	Q	E

6. Xem video clip. Chọn các phát biểu đúng

- A. Thí nghiệm trên điều tra sự ảnh hưởng của nhiệt độ đến tốc độ phản ứng
- B. Thí nghiệm trên điều tra sự ảnh hưởng của nồng độ đến tốc độ phản ứng
- C. Thí nghiệm trên điều tra sự ảnh hưởng của chất xúc tác đến tốc độ phản ứng
- D. Thí nghiệm trên điều tra sự ảnh hưởng của diện tích tiếp xúc đến tốc độ phản ứng

7. Đánh dấu ✓ vào cột tương ứng Đúng/Sai

	Đúng	Sai
Nhiệt độ càng cao thì tốc độ phản ứng hóa học luôn tăng.		
Tăng nồng độ chất phản ứng thường làm tốc độ phản ứng nhanh hơn.		

