

Họ và tên:.....Lớp:.....

Điểm	Lời phê của cô giáo

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (1,75 điểm)

I- TRẮC NGHIỆM PHẦN NHIỀU LỰA CHỌN

Câu 1 (0,25 điểm): Khi tăng nồng độ chất phản ứng, tốc độ phản ứng tăng là do

- A. Làm tăng năng lượng của các phân tử chất phản ứng.
- B. Làm tăng số va chạm có hiệu quả giữa các phân tử.
- C. Làm giảm năng lượng hoạt hóa của phản ứng.
- D. Làm tăng nhiệt độ của hệ phản ứng.

Câu 2 (0,25 điểm): Một dung dịch có pH = 7 thì dung dịch đó có môi trường là

- A. Acid.
- B. Base.
- C. Trung tính.
- D. Không xác định được.

Câu 3 (0,25 điểm): Khí SO₂ do các nhà máy thải ra là nguyên nhân chính gây nên hiện tượng

- A. Hiệu ứng nhà kính.
- B. Thủng tầng ozone.
- C. Mưa acid.
- D. Thủy triều đỏ.

II- TRẮC NGHIỆM PHẦN (ĐÚNG/SAI)

Câu 4 (0,5 điểm)

Nội dung	Đúng	Sai
A. Tên gọi của Fe(OH) ₃ là Iron(II) hydroxide.		
B. Oxide là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxygen		

III- TRẮC NGHIỆM PHẦN TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5 (0,5 điểm): Hãy chọn cụm từ thích hợp điền vào chỗ chấm trong những nội dung sau

- A. Để xử lý nước thải chứa axit trước khi đổ ra môi trường, người ta thường dùng vì nó có giá thành rẻ và hiệu quả cao
- B. Oxide acid thường là oxide của nguyên tố và tương ứng với một acid.

B. PHẦN TỰ LUẬN (0,75 điểm)

Câu 8 (0,25 điểm): Khí thải công nghiệp thường chứa các khí như SO_2 , CO_2 . Tại sao việc dẫn các khí này qua dung dịch nước vôi trong dư lại giúp giảm ô nhiễm môi trường?

[illegible]

ĐÁP ÁN, BIỂU ĐIỂM
Môn: KHTN 8, PHẦN MÔN HÓA

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (1,75 điểm)

I- TRẮC NGHIỆM PHẦN NHIỀU LỰA CHỌN

Câu 1	Câu 2	Câu 3
B	C	C

II- TRẮC NGHIỆM PHẦN (ĐÚNG/SAI)

Câu 4 (0,5 điểm): A- Sai; B- Đúng

III- TRẮC NGHIỆM PHẦN TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5 (0,5 điểm): A: vôi sống , B: phi kim

B. PHẦN TỰ LUẬN (0,75 điểm)

Câu	Nội dung	Điểm
Câu 6: (0,25 điểm)	Khi nồng độ tăng, số lượng hạt (phân tử, nguyên tử) trong một đơn vị thể tích nhiều hơn, dẫn đến số va chạm hiệu quả giữa các hạt tăng lên, làm tốc độ phản ứng tăng.	0,25
Câu 7 (0,25 điểm)	Các bề mặt kim loại để ngoài không khí thường bị oxy hóa tạo thành một lớp oxit (như gỉ sắt Fe_2O_3 , CuO ,...). Khi ngâm vào dung dịch H_2SO_4 loãng, axit sẽ phản ứng với lớp oxit này, hòa tan chúng và tạo ra muối tan, giúp trả lại bề mặt kim loại sạch và sáng	0,25
Câu 8 (0,25 điểm)	SO_2, CO_2 là các oxide acid gây ra hiện tượng mưa acid và hiệu ứng nhà kính. Khi dẫn qua nước vôi trong dư $(\text{Ca}(\text{OH})_2)$, xảy ra phản ứng tạo thành muối kết tủa: $\text{SO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	0,25