

Hóa học Lớp 11 · Nitrogen và sulfur

Môn: Hóa học · Lớp 11 · Thời gian làm bài: 14 phút · Số câu: 7

Họ và tên: Lớp: Số báo danh:

Ôn tập chủ đề "Nitrogen và sulfur" theo chương trình GDPT 2018.

Câu 1. Khí chiếm khoảng 78% thể tích không khí là:

- A. O₂ B. N₂ C. Ar D. CO₂

Câu 2. Nguyên nhân chủ yếu gây ra mưa acid là các khí:

- A. He và Ne B. SO₂ và NO_x C. O₂ và N₂ D. CH₄ và H₂

Câu 3. Số oxi hóa của nitrogen trong NH₃ là:

- A. +3 B. -3 C. 0 D. +5

Câu 4. Ghép mỗi chất với một ứng dụng hoặc tính chất tiêu biểu:

(Nối mỗi ý ở cột A với một ý phù hợp ở cột B)

Cột A

1. NH₃
2. H₂SO₄ đặc
3. SO₂
4. N₂

Cột B

- a. Có tính háo nước, dùng làm khô một số khí
- b. Tẩy trắng bột giấy, chống nấm mốc
- c. Tạo môi trường trơ, bảo quản thực phẩm
- d. Nguyên liệu sản xuất phân đạm và nitric acid

Ghép: 1 - ...; 2 - ...; 3 - ...; 4 -

Câu 5. Về sulfuric acid đặc, xét tính đúng/sai:

(Đánh dấu X vào ô Đ (đúng) hoặc S (sai) cho từng ý)

Ý	Nội dung	Đ	S
a)	a) H ₂ SO ₄ đặc có tính oxi hóa mạnh.	☐	☐
b)	b) H ₂ SO ₄ đặc có tính háo nước, làm than hóa đường saccharose.	☐	☐
c)	c) Khi pha loãng, cần rót từ từ nước vào acid đặc.	☐	☐
d)	d) Al, Fe bị thụ động hóa trong H ₂ SO ₄ đặc, nguội.	☐	☐

Câu 6. Cho 0,2 mol N₂ phản ứng hoàn toàn với H₂ dư. Thể tích NH₃ thu được (đkc, 1 mol khí = 24,79 L) là bao nhiêu lít? (làm tròn đến hàng phần mười)

Trả lời:

Câu 7. Hòa tan hoàn toàn 5,6 g Fe trong dung dịch H₂SO₄ loãng dư. Thể tích khí H₂ thu được (đkc, 24,79 L/mol) là bao nhiêu lít? (làm tròn đến hàng phần trăm)

Trả lời:

— HẾT —