

THỬ THÁCH 3 NGÀY LẤY GỐC HÓA VÔ CƠ

#DAY2: TÍNH TOÁN HÓA HỌC

- Câu 1. Số mol của 280 gam khí nitơ là :
- Câu 2. Khối lượng của 0,01 mol khí SO_2 là :
- Câu 3. Phải lấy bao nhiêu lít khí CO_2 (đktc) để có $3,01 \cdot 10^{23}$ phân tử CO_2 là :
- Câu 4. Một hỗn hợp khí gồm 3,2 gam O_2 và 8,8 gam CO_2 . Khối lượng trung bình của một 1 mol hỗn hợp khí trên là:
- Câu 5. Cho 7,8 gam K vào 192,4 gam nước, sau khi phản ứng hoàn toàn thu được m gam dung dịch. Giá trị của m là:
- Câu 6. Hòa tan 117 gam NaCl vào nước để được 1,25 lít dung dịch. Dung dịch thu được có nồng độ mol là:
- Câu 7. Hòa tan 50 gam NaCl vào 450 gam nước thì thu được dung dịch có nồng độ là:
- Câu 8. Hoà tan hết 19,5 gam kali vào 261 gam H_2O . Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là (cho rằng nước bay hơi không đáng kể) :
- Câu 9. Cho 19,5 gam Zn tác dụng với khí Cl_2 dư, thu được 36,72 gam ZnCl_2 . Hiệu suất phản ứng là :
- Câu 10. Nồng mol/lít của dung dịch HBr 16,2% ($D = 1,02 \text{ g/ml}$) là:

Lưu ý: Các câu trả lời chỉ ghi con số.

@NGOCTUBTX