

Nama :

Kelas :

No Urut :

Pereaksi Pembatas

1. Sebanyak 13,5 gram aluminium direaksikan dengan 147 gram asam sulfat. (Ar H=1 N=14 O=16 S=32 Al=27) Tentukan :
- A. Massa pereaksi yang tersisa
 - B. Massa garam yang terbentuk
 - C. Volume gas yang dihasilkan jika diukur pada T, P yang sama 3 gram gas NO

Jawab :

Mol Al = mol

Mol H₂SO₄ = mol

Persamaan Reaksi : (lengkapi dan setarakan)



Mula-mula

Reaksi

Sisa

A. Massa pereaksi yang tersisa .

Massa = x
 = x
 = gram

B. Massa garam yang terbentuk

Massa = x
 = x
 = gram

C. Volume gas yang dihasilkan jika diukur pada T, P yang sama 3 gram gas NO

Tulis cara pengerjaan dikotak bawah ini :

Volume = Liter

2. Larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 0,1 M sebanyak 50 mL bereaksi dengan larutan NaCl 0,1 M sebanyak 50 mL membentuk endapan PbCl_2 . Hitung massa endapan yang terbentuk.

Jawab :

$$\begin{aligned} \text{Mmol Pb}(\text{NO}_3)_2 &= \quad \times \\ &= \quad \times \\ &= \quad \text{mmol} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Mmol NaCl} &= \quad \times \\ &= \quad \times \\ &= \quad \text{mmol} \end{aligned}$$

Persamaan Reaksi : (lengkapi dan setarakan)



Mula-mula				
Reaksi				
Sisa				

Massa endapan yang terbentuk :

$$\begin{aligned}\text{Massa} &= \quad \times \\ &= \quad \times \\ &= \quad \text{mg} \\ &= \quad \text{gram}\end{aligned}$$