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 H_2SO_4 = mol

Persamaan Reaksi : (lengkapi dan setarakan)

	Al(s) +	H_2SO_4(aq) →	Al (SO_4) (aq) +	H_2(g)
Mula-mula	.....	.....	.....	.....
Reaksi	.....	.....	.....	.....
Sisa	.....	.....	.....	.....

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

2. Larutan Pb(BO3)2 0,1 M sebanyak 50 mL bereaksi dengan larutan NaCl 0,1 M sebanyak 50 mL membentuk endapan PbCl2 . Hitung massa endapan yang terbentuk.

Jawab :

Mmol Pb(NO3)2 = x

= x

= mmol

Mmol NaCl = x

= x

= mmol

Persamaan Reaksi : (lengkapi dan setarakan)

	$Pb(NO_3)_2(aq)$	+	$NaCl$	→	$PbCl_2(s)$	+	$NaNO_3(aq)$
Mula-mula	.....		.....		.....		.....
Reaksi	.....		.....		.....		.....
Sisa	.....		.....		.....		.....

LIVEWORKSHEETS

Massa endapan yang terbentuk :

Massa = x

= x

= mg

= gram

LIVEWORKSHEETS