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