



Nama _____

Kelas _____

Mengenal Reaksi Kimia

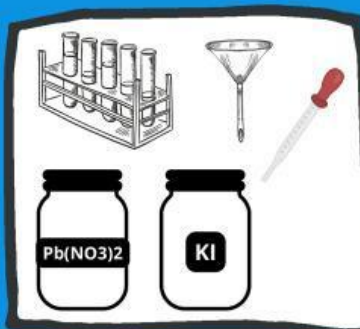
Tujuan : Mengidentifikasi ciri-ciri terjadinya reaksi kimia

KERJAKAN LANGKAH-LANGKAH KEGIATAN BERIKUT :



Percobaan 1 : Reaksi logam Magnesium dengan larutan HCl

- Dengan menggunakan corong, isilah $\frac{1}{4}$ dari tabung reaksi kecil dengan larutan HCl
- Masukkan 1 potongan kecil pita magnesium ke dalamnya, pegang tabung reaksi pada bagian zat yang bereaksi, amati dan catat perubahan yang terjadi!



Percobaan 2 : Reaksi Larutan $Pb(NO_3)_2$ dengan larutan KI

- Dengan menggunakan corong, isilah $\frac{1}{4}$ dari tabung reaksi kecil dengan larutan $Pb(NO_3)_2$
- Tambahkan ke dalamnya 1-2 tetes larutan KI, amati dan catat perubahan yang terjadi!



Percobaan 3 : Reaksi Urea dengan Air

- Dengan menggunakan corong, isilah $\frac{1}{4}$ dari tabung reaksi kecil dengan air
- Masukkan 1 spatula padatan urea ke dalamnya, aduk sampai larut
- Peganglah tabung reaksi pada bagian zat yang bereaksi, amati dan catat perubahan yang terjadi!



Tabel Pengamatan

Lengkapi tabel berikut:

No	Reaksi	Keadaan awal (reaktan)	Keadaan Akhir (produk)
1	$\text{Mg(s)} + \text{HCl(aq)}$	Logam Mg :	
		Lar. HCl :	
2	$\text{Pb(NO}_3)_2(\text{aq}) + \text{KI(aq)}$	Lar. $\text{Pb(NO}_3)_2$:	
		Lar. KI :	
3	$\text{CO(NH}_2)_2(\text{s}) + \text{H}_2\text{O(l)}$	Urea, $\text{CO(NH}_2)_2$:	
		Air :	

Kesimpulan

Berdasarkan data hasil percobaan dapat disimpulkan bahwa ciri-ciri terjadinya reaksi kimia adalah

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.

Persamaan Reaksi

1. $\text{Mg(s)} + \text{HCl(aq)} \rightarrow$
2. $\text{Pb(NO}_3)_2(\text{aq}) + \text{KI(aq)} \rightarrow$
3. $\text{CO(NH}_2)_2(\text{s}) + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow$