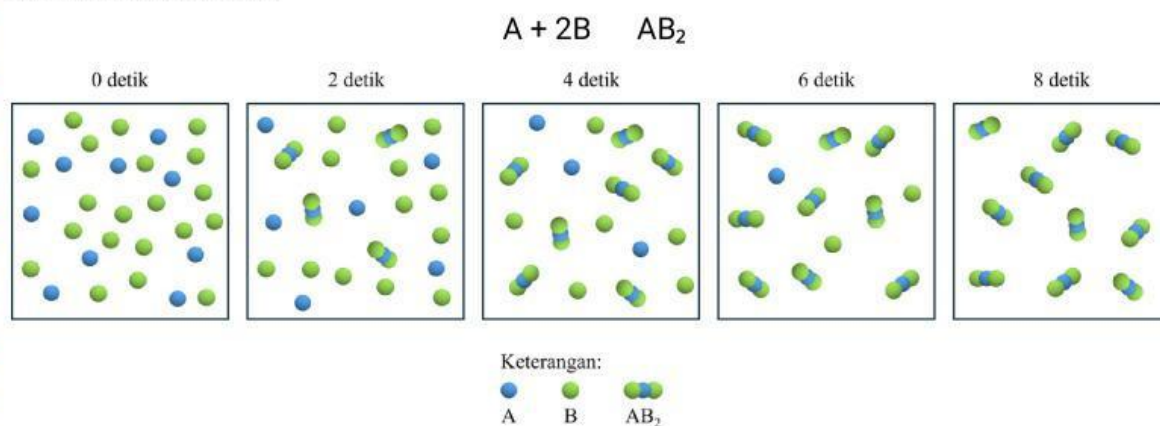


Data Collection

Petunjuk Pengisian 2: Hitung jumlah molekul tiap waktu pada Gambar 1. lalu tuliskan hasilnya pada tabel 1. berikut!

Keterangan: untuk ilustrasi tersebut anggap 1 molekul melambangkan 1 mol (INI HANYA PERLAMBAHAN SAJA, KENYATAANNYA 1 MOLEKUL TIDAK SAMA DENGAN 1 MOL)

Berikut adalah ilustrasi kondisi saat terjadi reaksi antara zat A, dan zat B untuk membentuk zat AB_2



Gambar 3. ilustrasi reaksi kimia seiring berjalannya waktu (dari kiri ke kanan)

Tabel 1. Jumlah mol semua zat tiap waktu

Waktu (detik)	Mol A (mol)	Mol B (mol)	Mol AB_2 (mol)
0			
2			
4			
6			
8			

Petunjuk Pengisian 3: tentukan molaritas semua zat tiap waktu dari Tabel 1. menjadi molaritas apabila volume ruangnya sebesar 10 liter, dan tuliskan hasilnya pada Tabel 2. berikut!

Ingat!! molaritas suatu zat (M) dapat ditentukan dari jumlah mol (n) dibagi dengan volume ruang dalam liter (V)

$$M = \frac{n}{V}$$

Tabel 2. molaritas semua zat yang terlibat dalam reaksi tiap waktu

Waktu (detik)	[A] (M)	[B] (M)	[AB ₂] (M)
0			
2			
4			
6			
8			