

## BAB 4: KADAR TINDAK BALAS

## 4.1 : Pengenalan Kadar Tindak Balas

LATIHAN 1

1. **Tindak balas kimia** merupakan satu proses pertukaran  tindak balas untuk menghasilkan  tindak balas.
2. Kuantiti bahan tindak balas semakin  kerana telah bertukar menjadi hasil tindak balas, maka hasil tindak balas semakin .
3. **Kadar tindak balas** ialah  kuantiti bahan tindak balas atau hasil tindak balas per unit .
4. Rajah 1 menunjukkan graf isi padu gas hidrogen yang terbebas melawan masa. Hitung kadar tindak balas purata:

a) dalam masa 2 minit

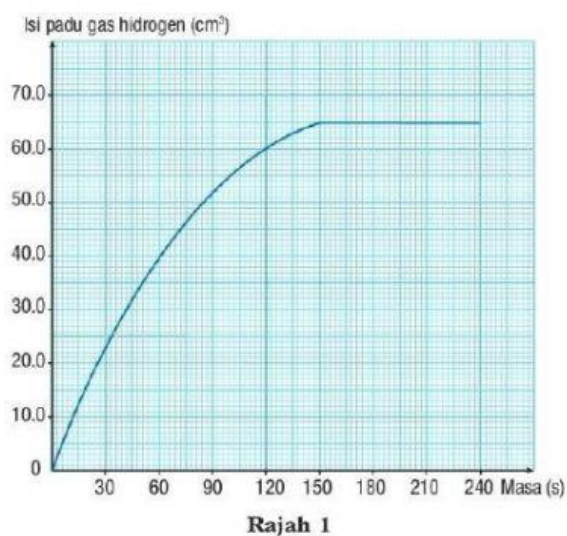
$$= \frac{\boxed{\phantom{00}} \text{ cm}^3}{\boxed{\phantom{00}} \text{ s}}$$

$$= \boxed{\phantom{00}} \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$$

b) dalam minit yang kedua

$$= \frac{\boxed{\phantom{00}} \text{ cm}^3}{\boxed{\phantom{00}} \text{ s}}$$

$$= \boxed{\phantom{00}} \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$$



c) keseluruhan bagi tindak balas ini

$$= \frac{\boxed{\phantom{00}} \text{ cm}^3}{\boxed{\phantom{00}} \text{ s}}$$

$$= \boxed{\phantom{00}} \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}$$