

LATIHAN KADAR TINDAK BALAS 2

Isi tempat kosong dengan jawapan jawapan yang betul

Tarik kotak jawapan ke kotak kosong pada soalan.

100	0.6	30
20	50	

1. Dalam tindak balas antara logam zink dengan asid hidroklorik cair, 30cm^3 gas hidrogen telah dibebaskan dalam masa 50 saat. Tentukan/hitungkan kadar tindak balas purata.

$$\begin{aligned}\text{Purata kadar tindak balas} &= \frac{\boxed{\text{Cm}^3}}{\boxed{\text{s}}} \\ &= \boxed{\text{Cm}^3 \text{ s}^{-1}}\end{aligned}$$

2. Dalam tindak balas antara logam magnesium dengan asid hidroklorik cair, 100cm^3 gas hidrogen telah dibebaskan dalam masa 20 saat. Tentukan/hitungkan kadar tindak balas purata.

3.

$$\begin{aligned}\text{Purata kadar tindak balas} &= \frac{\boxed{\text{Cm}^3}}{\boxed{\text{s}}} \\ &= \boxed{5 \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1}}\end{aligned}$$

