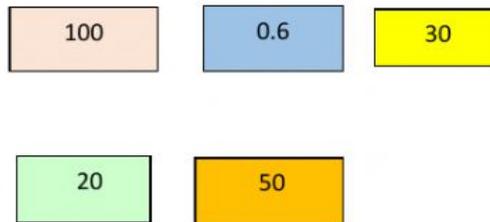


## LATIHAN KADAR TINDAK BALAS 2

Isi tempat kosong dengan jawapan jawapan yang betul

Tarik kotak jawapan ke kotak kosong pada soalan.



1. Dalam tindak balas antara logam zink dengan asid hidroklorik cair,  $30\text{cm}^3$  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,  $100\text{cm}^3$  gas hidrogen telah dibebaskan dalam masa 20 saat. Tentukan/hitungkan kadar tindak balas purata.

3.

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

