



Praktis Pengukuhan

Bab 4

1. Isi tempat kosong dengan jawapan yang betul.

Fill in the blanks with the correct answers.

- (a) Kadar tindak balas adalah penurunan jumlah _____ yang digunakan atau peningkatan jumlah _____ yang diperolehi pada waktu tertentu.

Rate of reaction is the decrease in the amount of _____ used or the increase in the amount of _____ obtained in a given time.

- (b) Pengaratan paip air dan pagar besi adalah salah satu contoh tindak balas yang sangat _____ yang berlaku di sekitar kita.

The rusting of water pipes and iron gates is one of the examples of a very _____ reaction which occurs around us.

- (c) _____ adalah nilai purata kadar tindak balas dalam jangka masa yang tertentu.

_____ is the average value of the rate of reaction within a specified period of time.

2. Jadual di bawah menunjukkan keputusan satu eksperimen.

The table below shows the results of an experiment.

Masa (s) Time (s)	0	30	60	90	120	150
Isi padu gas (cm ³) Volume of gas (cm ³)	0	8.5	15.0	19.0	22.0	25.0

Berapakah kadar tindak balas purata dalam minit kedua?

What is the average rate of reaction in the second minute?

3. Nyatakan 5 faktor yang mempengaruhi kadar tindak balas.

State 5 factors that affect the rate of reaction.

- (a) _____
(b) _____
(c) _____
(d) _____
(e) _____

4. Bagaimanakah cara untuk meningkatkan kadar tindak balas bagi suatu tindak balas kimia?
How to increase the rate of reaction of a chemical reaction?

5. Isi tempat kosong dengan jawapan yang betul.
Fill in the blanks with the correct answers.

(a) Ammonia dihasilkan dalam industri melalui proses _____.

Ammonia is produced industrially through the _____ process.

(b) Asid sulfurik dihasilkan dalam industri melalui proses _____.

Sulphuric acid is produced industrially through the _____ process.

(c) Faktor-faktor yang mempengaruhi penghasilan ammonia dan asid sulfurik adalah _____,
_____ dan _____.

The factors that affect the production of ammonia and sulphuric acid are _____, _____ and _____.