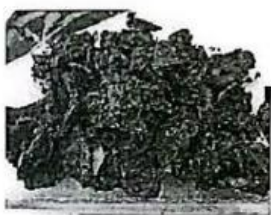


2. Rajah menunjukkan dua cara potongan daging semasa memasak.



Rajah 1



Rajah 2

Semasa proses memasak, didapati daging pada rajah 1 lebih cepat masak berbanding daging di rajah 2.

- Mengapakah daging di rajah 1 lebih cepat masak berbanding daging di rajah 2?

- Nyatakan faktor yang mempengaruhi proses memasak di dalam gambar di atas.

- Terangkan bagaimana faktor di(b) mempengaruhi kadar tindak balas dalam proses memasak.

- Proses memasak yang manakah mempunyai kadar tindak balas yang tinggi

- Berikan dua faktor lain yang mempengaruhi kadar tindakbalas sesuatu bahan.

3. Rajah menunjukkan dua tindak balas kimia iaitu tindak balas cepat dan tindak balas perlahan.



Rajah A



Rajah B

- Apakah yang dimaksudkan dengan tindak balas kimia?

- Berdasarkan rajah di atas, kelaskan yang mana tindak balas cepat dan tindak balas perlahan.

- Berikan dua persamaan diantara kedua-dua tindak balas tersebut.

- Berikan dua perbezaan diantara kedua-dua tindak balas tersebut.

- Berikan contoh lain bagi tindak balas kimia di rajah A.

- Nyatakan dua faktor yang mempengaruhi kadar tindak balas

4. Rajah menunjukkan satu alat yang mengaplikasikan konsep kadar tindak balas.

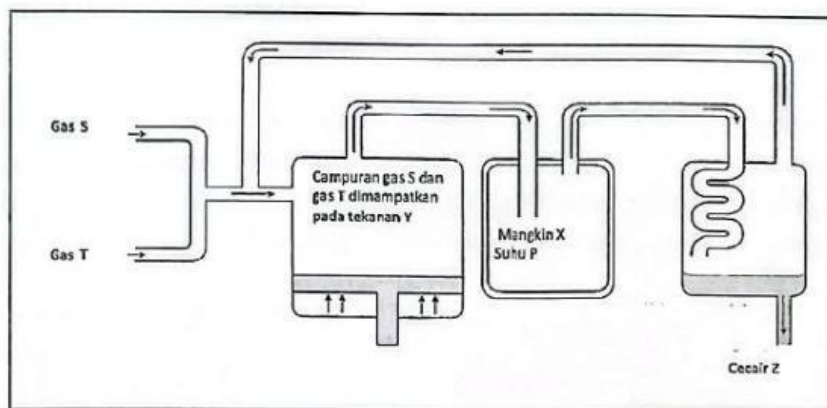


- Apakah fungsi alat yang ditunjukkan dalam rajah?
 - Apakah faktor kadar tindak balas yang diaplikasikan daripada alat dalam rajah?
 - Terangkan faktor di (b) yang mempengaruhi kadar tindak balas
 - Apakah hubungan diantara faktor di (b) dengan kadar tindak balas?
 - Berikan contoh lain yang mengaplikasikan konsep kadar tindak balas
 -
5. Pernyataan di bawah menerangkan satu faktor yang mempengaruhi kadar tindak balas.

Semakin meningkat kepekatan, semakin tinggi kadar tindak balas

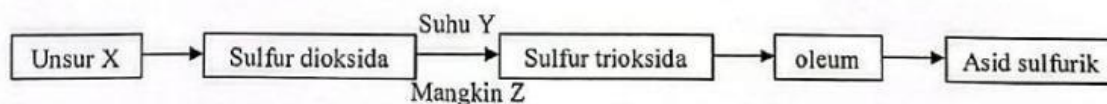
- Berdasarkan pernyataan di atas, apakah faktor yang mempengaruhi kadar tindak balas?
- Selain faktor yang dinyatakan di (a), berikan dua faktor lain.
- Lakarkan graf yang menghubungkan faktor di (a) dengan masa kadar tindak balas.
- Berikan dua contoh aplikasi faktor di (a) dalam kehidupan seharian.

6. Rajah menunjukkan proses industri



- Namakan proses industri yang ditunjukkan didalam rajah.
- Proses ini menggunakan dua jenis gas yang akan bertindakbalas. Namakan gas S dan gas T.
 - Campuran gas S dan gas T adalah dalam nisbah tertentu. Nyatakan nisbah gas S dengan gas T.
- Campuran gas S dan gas T akan dimampatkan pada nilai tekanan Y. Nyatakan nilai tekanan Y.
- Suhu P ialah suhu dimana campuran gas S dan gas T akan bertindakbalas dengan kehadiran mangkin X. Nyatakan nilai suhu P dan mangkin X.
- Apakah fungsi mangkin X yang digunakan di dalam reaktor tersebut?
- Diakhir proses industri ini akan menghasilkan cecair Z. Nyatakan cecair Z.

7. Rajah menunjukkan proses industri dalam penghasilan asid sulfurik.



- Namakan proses bagi penghasilan asid sulfurik.
- Unsur X ialah bahan mentah untuk penghasilan asid sulfurik. Namakan unsur X
- Apakah yang dilakukan terhadap unsur X untuk menghasilkan sulfur dioksida?
- Untuk menukarkan sulfur dioksida kepada sulfur trioksida, tindak balas perlu dilakukan pada suhu Y. Berapakah suhu Y?
- Mangkin Z diperlukan untuk mempercepatkan tindak balas. Apakah mangkin Z?
- Apakah yang perlu dilakukan terhadap sulfur trioksida untuk menukarkannya menjadi oleum?
- Berikan satu kegunaan asid sulfurik.