

**LATIHAN SOAL 1**

NAMA :

KELAS :

Setelah mempelajari konsep kesetimbangan kimia dan penulisan persamaan konstanta kesetimbangan, selanjutnya jawablah pertanyaan berikut

1. Perhatikanlah reaksi berikut. Pilihlah reaksi yang dapat balik (reversible).

- ☐ $4 \text{Fe} (s) + 3 \text{O}_2 (g) \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 (s)$
- ☐ $\text{CO} (g) + \text{H}_2\text{O} (g) \rightleftharpoons \text{CO}_2 (g) + \text{H}_2 (g)$
- ☐ $\text{CCl}_4 (g) \rightleftharpoons \text{C} (g) + 2 \text{Cl}_2 (g)$
- ☐ $2 \text{KOH} (aq) + \text{H}_2\text{SO}_4 (aq) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 (aq) + 2 \text{H}_2\text{O} (l)$
- ☐ $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{PCl}_5 (g) \rightleftharpoons \text{PCl}_3 (g) + \text{Cl}_2 (g)$

2. Isilah pertanyaan berikut ini

Jelaskan apa yang dimaksud dengan Kesetimbangan kimia

Jawab

.....

.....

.....

.....

.....

Reaksi kesetimbangan berdasarkan fasanya terbagi 2, jelaskan masing-masingnya.

Jawab

.....

.....

.....

.....

.....



**Ciri-ciri kesetimbangan kimia**

a. Terjadi dalam wadah tertutup

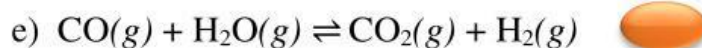
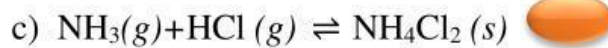
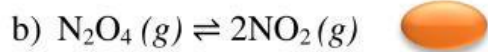
b.

c.

d.

3. Perhatikan beberapa reaksi kesetimbangan berikut.

Cocokkanlah antara reaksi kesetimbangan dengan jenis reaksi yang benar!



HOMOGEN

HETEROGEN

