

LKPD

(Lembar Kerja Peserta Didik)

"KESETIMBAGAN KIMIA"

NAMA :

KELAS :

Disusun Oleh:
Rifka Maulinni'mah Rizki





LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

KD:

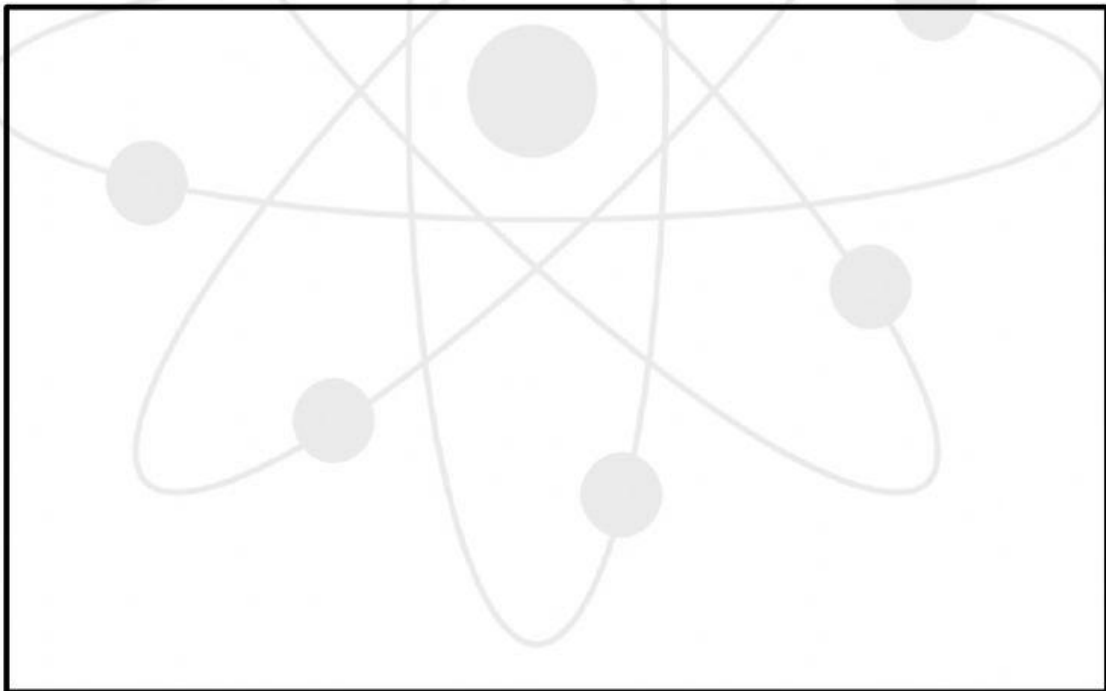
3.9 Menganalisis faktor-faktor yang mempengaruhi pergeseran kesetimbangan dan penerapannya dalam industri

INDIKATOR:

3.9.1 Mengidentifikasi faktor-faktor yang mempengaruhi kesetimbangan kimia

3.9.2 Menganalisis arah pergeseran kesetimbangan kimia

Perhatikan video berikut ini !



Tabel Pengamatan

1. Pengaruh konsentrasi terhadap kesetimbangan

Warna larutan Sebelum direaksikan		Warna larutan Setelah direaksikan	
FeCl ₃	KSCN	FeCl ₃ + KSCN	+ FeCl ₃ berlebih

Pertanyaan

- 1) Bagaimana perubahan larutan setelah ditambahkan FeCl₃ berlebih? Mengapa hal itu terjadi?

Jawab:

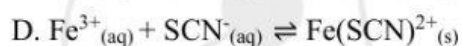
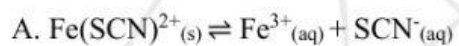
Warna larutan akan semakin _____ karena terjadi pergeseran kesetimbangan ke arah _____

- 2) Bagaimana reaksi kesetimbangan yang terjadi ?

Jawab:

Kesetimbangan akan bergeser ke arah _____ karena konsentrasi _____ bertambah

- 3) Reaksi kesetimbangan yang terjadi adalah...



2. Pengaruh suhu terhadap kesetimbangan

Sebelum direaksikan	Pengamatan Gas NO ₂	
Gas NO ₂	Didinginkan	Dipanaskan

Pertanyaan

1) Apa yang terjadi ketika gas NO₂ didinginkan? Mengapa hal ini terjadi?

Jawab:

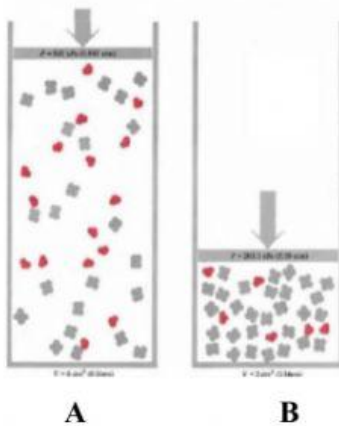
Pada saat suhu diturunkan (air dingin), kesetimbangan akan bergeser ke arah sehingga akan dan warnanya semakin

2) Apa yang terjadi ketika gas NO₂ dipanaskan? Mengapa hal ini terjadi?

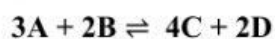
Jawab:

Pada saat suhu dinaikan (air panas), kesetimbangan akan bergeser ke arah sehingga akan dan warnanya semakin

3. Pengaruh Tekanan dan Volume terhadap kesetimbangan



Pada tabung A telah terjadi kesetimbangan kimia dengan reaksi kesetimbangan sebagai berikut:



Pertanyaan

- 1) Apabila diberi perlakuan seperti tabung B, bagaimana pengaruh tekanan terhadap reaksi kesetimbangan tabung A ?.

Jawab:

Reaksi akan bergeser ke arah karena apabila tekanan maka kesetimbangan akan bergeser ke arah koefisien yang lebih

- 2) Apabila diberi perlakuan seperti tabung B, bagaimana pengaruh volume terhadap reaksi kesetimbangan pada tabung A?

Jawab:

Reaksi akan bergeser ke arah karena apabila volume maka kesetimbangan akan bergeser ke arah koefisien yang lebih

Good Luck !