

LKPD

(Lembar Kerja Peserta Didik)

"KESETIMBAGAN KIMIA"

NAMA :
KELAS :

Disusun Oleh:
Rifka Maulinni'mah Rizki





LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

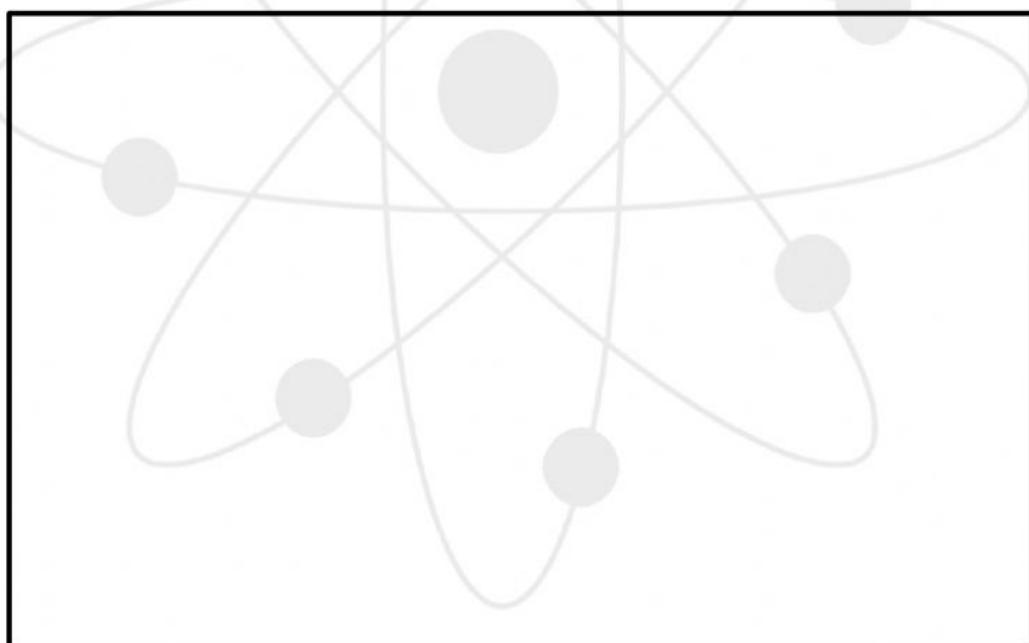
KD:

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 FeCl_3 berlebih? Mengapa hal itu terjadi?

Jawab:

Warna larutan akan semakin
arah

karena terjadi pergeseran kesetimbangan ke

- 2) Bagaimana reaksi kesetimbangan yang terjadi ?

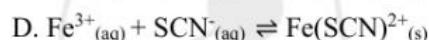
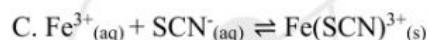
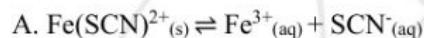
Jawab:

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:

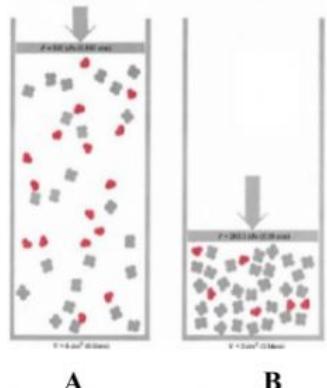
Pada saat suhu diturunkan (air dingin), kesetimbangan akan bergeser ke arah sehingga akan dan warnanya semakin

- 2) Apa yang terjadi ketika gas NO_2 dipanaskan? Mengapa hal ini terjadi?

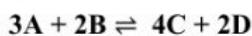
Jawab:

Pada saat suhu dinaikkan (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 rekasi 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 rekasi kesetimbangan pada tabung A?

Jawab:

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

