

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:

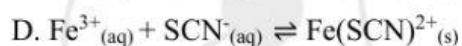
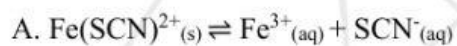
Warna larutan akan semakin _____ karena terjadi pergeseran kesetimbangan ke arah _____

- 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:

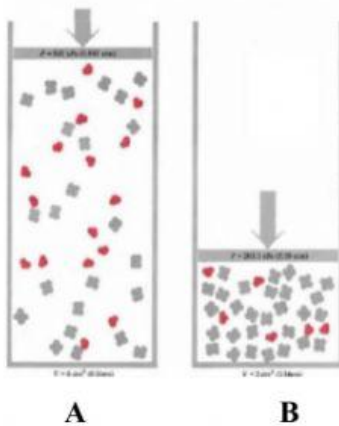
Pada saat suhu diturunkan (air dingin), kesetimbangan akan bergeser ke arah sehingga akan dan warnanya semakin

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

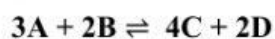
Jawab:


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 !