

E-LKPD

Elektronik-Lembar Kerja Peserta Didik

KESETIMBANGAN KIMIA

Subject:
Kimia

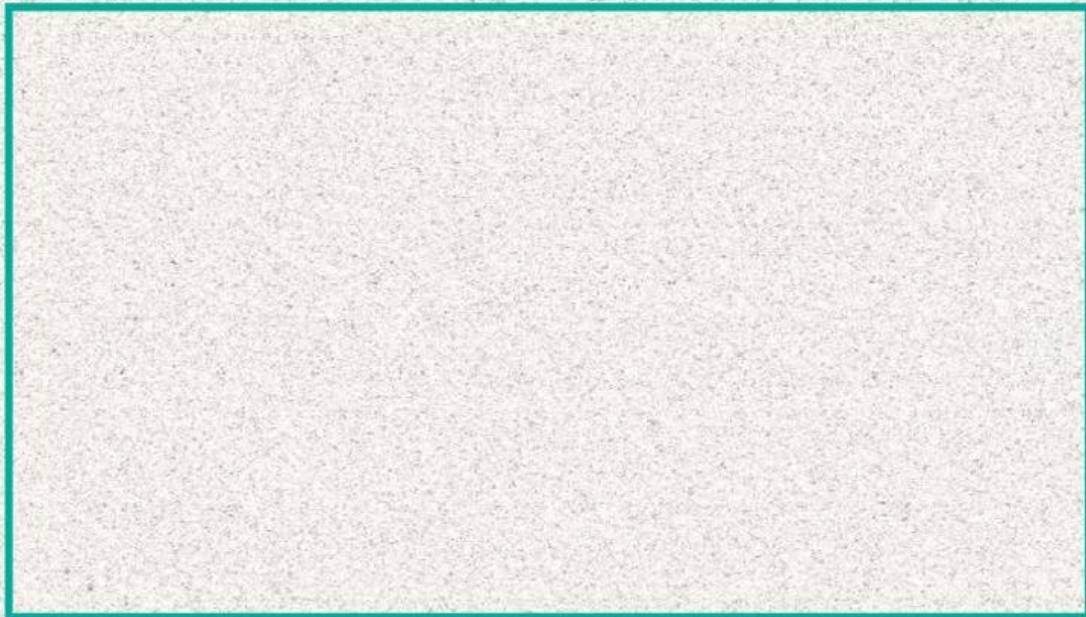
Kelompok:

By
Erni Nur Hasiyah

Indikator

Memahami faktor-faktor yang mempengaruhi arah pergeseran kesetimbangan kimia

Perhatikan video berikut ini!



Tabel Pengamatan

A. Pengaruh konsentrasi terhadap kesetimbangan

<u>Warna larutan sebelum direaksikan</u>		<u>Warna larutan setelah direaksikan</u>	
FeCl_3	KSCN	$\text{FeCl}_3 + \text{KSCN}$	+ FeCl_3 <u>berlebih</u>

Pertanyaan

1) Bagaimana perubahan larutan setelah ditambahkan FeCl_3 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

B. Pengaruh suhu terhadap kesetimbangan

<u>Sebelum direaksikan</u>	<u>Pengamatan Gas NO₂</u>	
Gas NO ₂	<u>Didinginkan</u>	<u>Dipanaskan</u>

Pertanyaan

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

Jawab:

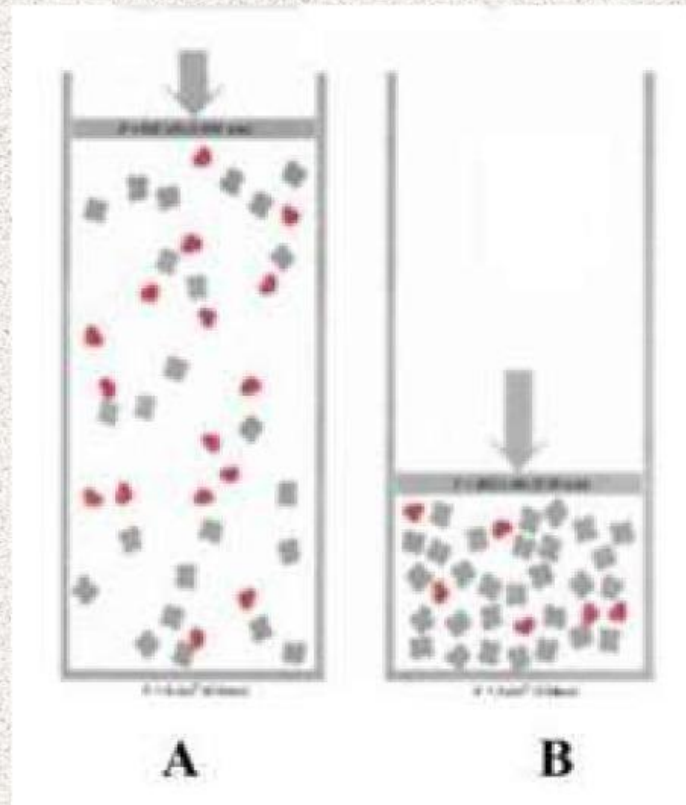
Pada saat suhu diturunkan (Air dingin), kesetimbangan akan bergeser ke arah () sehingga () akan () dan warnanya semakin ()

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

Jawab:

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

C. 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 tabung A?

Jawab:

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

Good
luck