# E-LKPD

Berbasis Reading to Learn

(Lembar Kerja Peserta Didik)

# KIMIA

## KESETIMBANGAN KIMIA



Nama : .....

Kelas : .....

Grup :.....

XI

Kurnia Wati Br Bangun

LIVEWORKSHEETS

# KESETIMBANGAN KIMIA

Berbasis Reading to Learn

## CAPAIAN PEMBELAJARAN



Peserta didik memiliki kemampuan kesetimbangan kimia untuk mengamati perilaku reaktan dan produk pada level mikroskopik

## ALUR TUJUAN PEMBELAJARAN



11.5.2. Menjelaskan dan menyajikan hasil pengolahan data untuk menentukan nilai tetapan kesetimbangan kimia Kc, derajat disosiasi dan Kp

LIVEWORKSHEETS

# KESETIMBANGAN KIMIA
Berbasis Reading To Learn

## Lembar Kegiatan 2



## Tetapan Kesetimbangan Kc, Derajat Disosiasi dan Kp

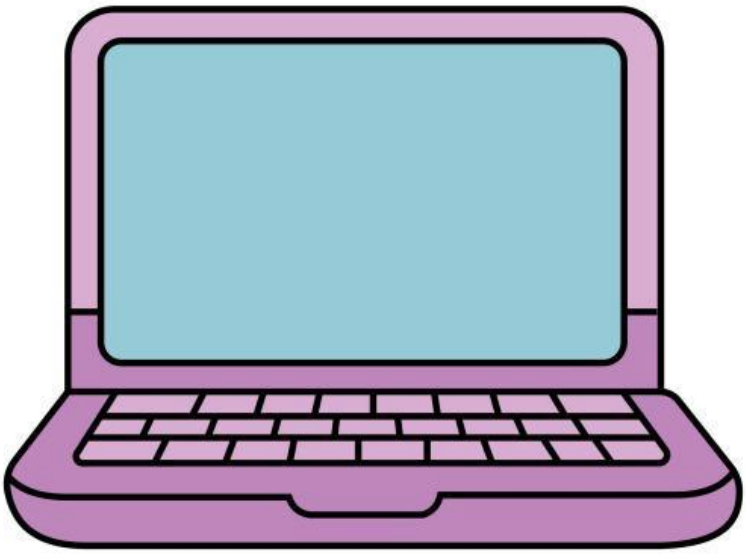


## Preparing for Reading

Mari mempelajari mengenai Kc, derajat disosiasi dan Kp pada kesetimbangan kimia



*Banyak tau, Lebih Banyak Ilmu!*



Lihat video penjelasan mengenai Kc, derajat disosiasi dan Kp pada link youtube tersebut!

LIVEWORKSHEETS

# Preparing for Reading



## Teks Bacaan 1

Posisi kesetimbangan dan arah reaksi dapat diketahui melalui tetapan kesetimbangan. Misalkan kita mencampurkan sejumlah reaktan dan produk dari suatu reaksi kesetimbangan ke dalam suatu wadah reaksi, maka belum tentu campuran yang dihasilkan mencapai kesetimbangan. Reaksi tersebut harus berlangsung ke kanan atau ke kiri untuk mencapai kesetimbangan. Bagaimana cara kita mengetahui arah reaksi tersebut untuk mencapai kesetimbangan? Arah reaksi dapat ditentukan dengan menghitung nilai kuosien reaksi (Qc) kemudian membandingkannya dengan nilai Kc.

LIVEWORKSHEETS

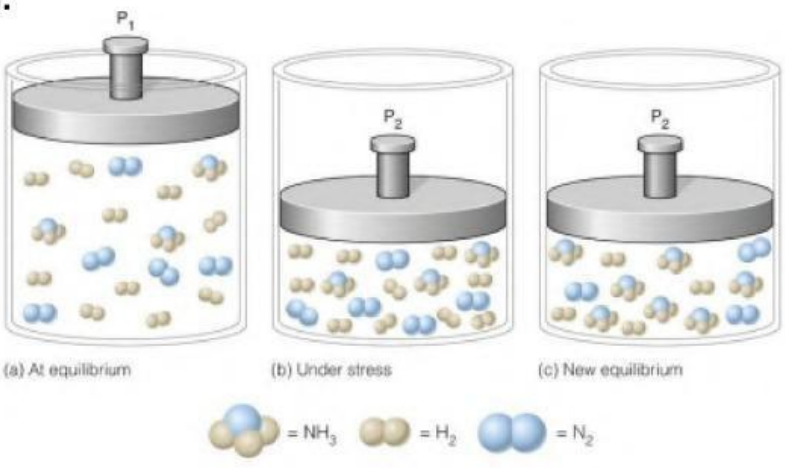
# Preparing for Reading



## Teks Bacaan 2

Suatu reaksi harus bergeser ke kiri atau ke kanan untuk mencapai keadaan setimbang. Namun, bagaimana jika reaksi yang sudah setimbang dikenai aksi? Misalnya pada gambar di bawah ini menunjukkan suatu sistem kesetimbangan diberi aksi berupa tekanan namun pada akhirnya keadaan tetap setimbang. Mengapa demikian? Apakah ada faktor-faktor yang dapat mempengaruhi pergeseran kesetimbangan?

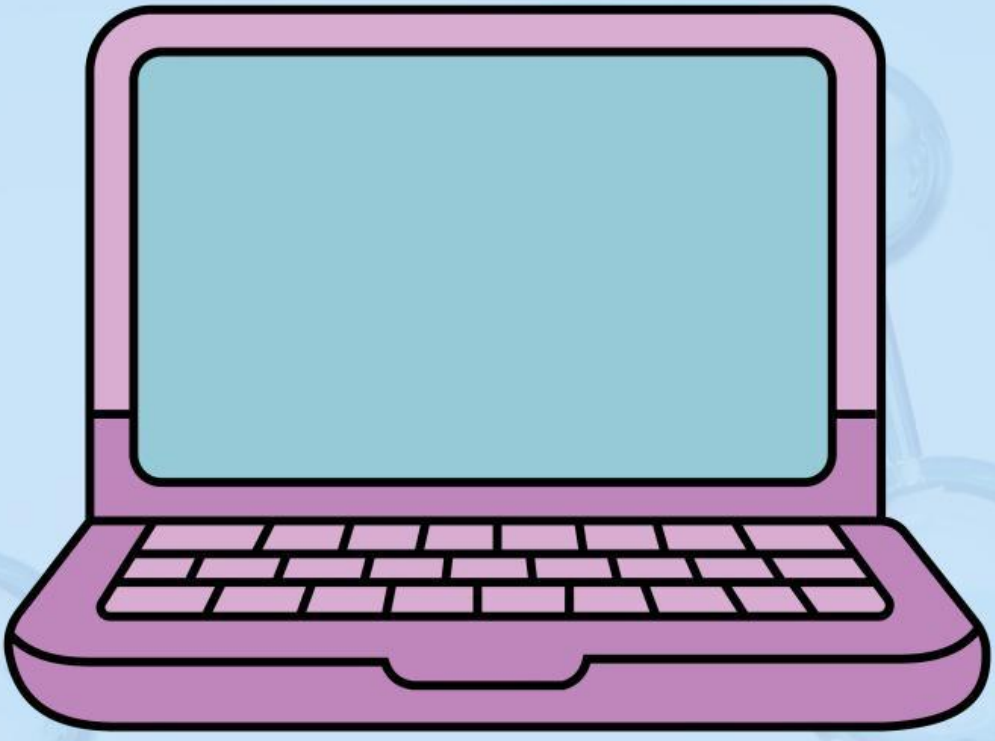
Jawabannya, ada. Berdasarkan penemuan Henry Louis Le Chatelier, ia menyimpulkan bahwa ada pengaruh faktor luar terhadap kesetimbangan. Ungkapannya dikenal dengan asas Le Chatelier, berbunyi: "Jika terhadap suatu 94 kesetimbangan dilakukan suatu tindakan (aksi), sistem tersebut akan mengadakan reaksi yang cenderung megurani pengaruh aksi tersebut" . Oleh karena itu, apabila suatu reaksi kesetimbangan diberi aksi maka sistem akan bereaksi dengan cara bergeser ke kanan atau ke kiri untuk mencapai keadaan setimbang. Faktor-faktor yang dapat mempengaruhi pergeseran kesetimbangan adalah tekanan, volume, suhu, dan konsentrasi.




Sumber: MateriKimia

## Preparing for Reading

Mari melakukan praktikum virtual mengenai pergeseran kesetimbangan kimia



## Detailed Reading

Isilah 5 kata kunci yang dapat Anda temukan dalam teks bacaan 1dan 2.

1

2

3

4

5





## Note Making

**Carilah informasi sebanyak mungkin mengenai kata kunci yang ditemukan!**

1

2

3

4

5

## Join Construction

**Hubungkan kata kunci yang ditemukan dalam bentuk kalimat dan paragraf dengan pemahamanmu sendiri!**

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....