

E-LKPD

(Lembar Kerja Peserta Didik)

Berbasis Reading to
Learn

KIMIA

KESETIMBANGAN KIMIA



Nama :

Kelas :

Grup :

XI

**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 K_c , derajat disosiasi dan K_p



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!



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 (Q_c) kemudian membandingkannya dengan nilai K_c .



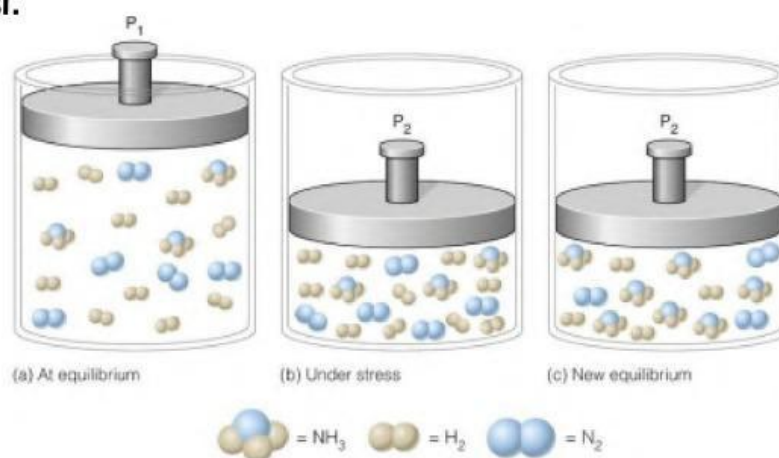
Preparing for Reading

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 megurangi 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.

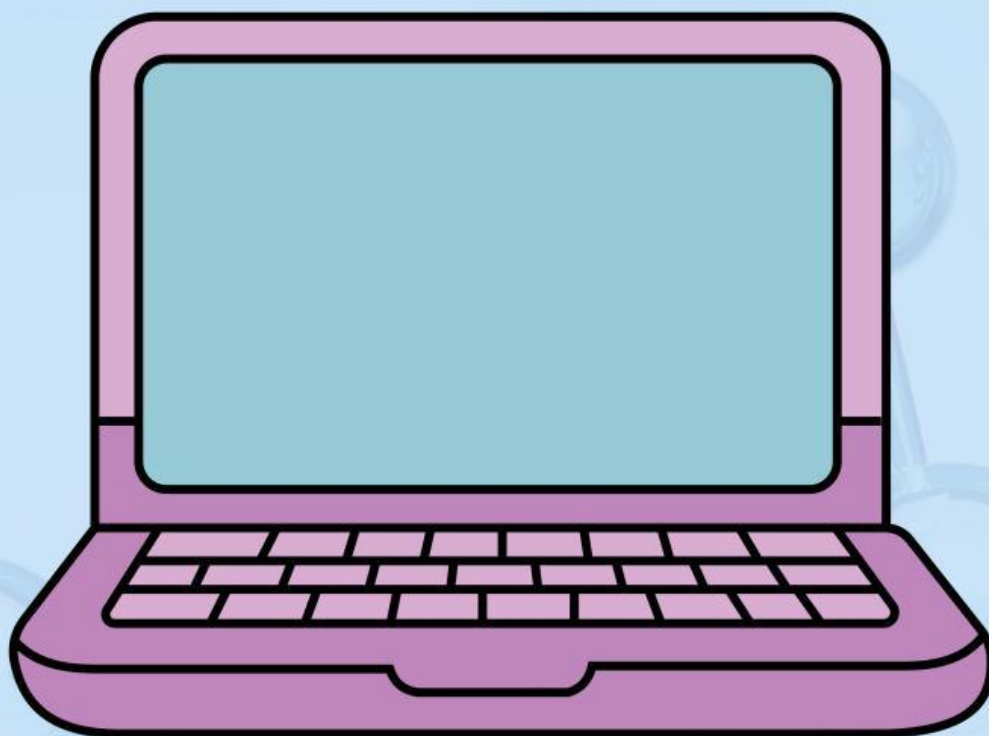


Sumber: MateriKimia



Preparing for Reading

Mari melakukan praktikum virtual mengenai pergeseran kesetimbangan kimia





Detailed Reading



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

A large rectangular area with a dashed orange border, containing 20 horizontal dotted lines for writing.