

NAMA ANGGOTA:



PETUNJUK PENGUNAAN LKPD

1. Baca LKPD
berikut dengan
cermat

2. Kerjakan LKPD
sesuai dengan
perintah yang
terdapat di
dalamnya

3. Gunakan buku atau
bahan penunjang
lainnya untuk
menyelesaikan butir-
butir soal

4. Berdiskusi
dengan anggota
kelompok masing-
masing

5. Tulis hasil
diskusi secara
sistematis dan
lengkap

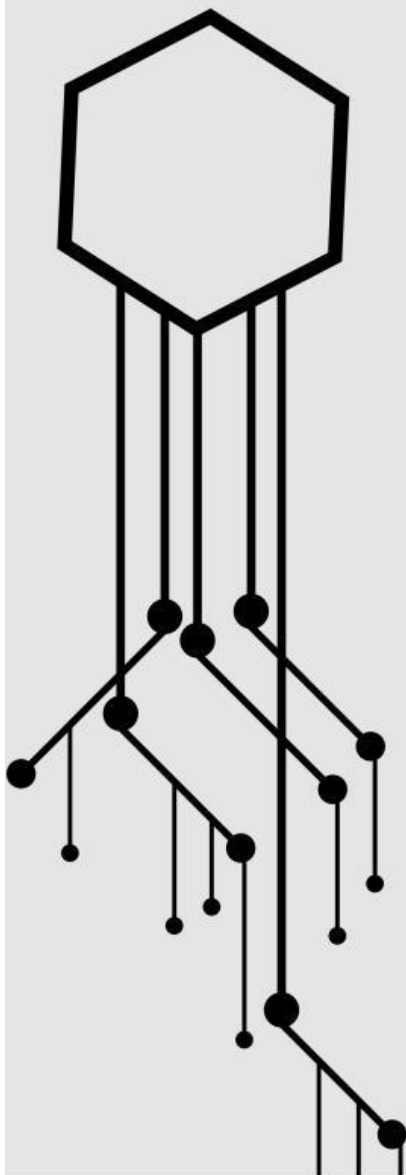
6. Jika terdapat
kendala, segera
tanyakan kepada
guru



Kegiatan 1

Tarik garis untuk mencocokkan beberapa faktor yang mempengaruhi pergeseran kesetimbangan dibawah ini!

- Konsentrasi ditambah
- Volume ditambah
- Tekanan diperbesar
- Suhu diperkeci $\Delta H = -92$
- Konsentrasi dikurangi

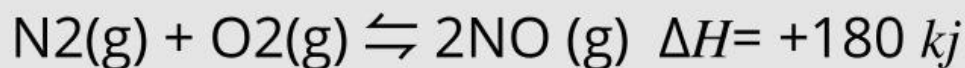


- Bergeser ke arah jumlah molekul yang besar
- Bergeser ke arah eksoterm
- Bergeser dari arah yang ditambah
- Bergeser ke arah endoterm
- Bergeser ke arah yang dikurangi
- Bergeser ke arah jumlah molekul yang kecil

Kegiatan 2

Pilihlah salah satu jawaban yang benar lalu berikan penjelasan!

Suatu reaksi kesetimbangan kimia:



Jika ingin menghasilkan gas NO yang banyak, tindakan apa yang dibutuhkan....

Menaikkan tekanan

Menurunkan volume

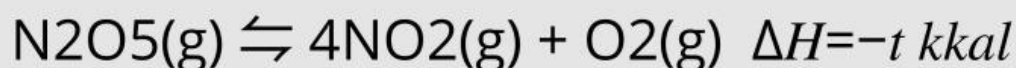
Menurunkan suhu

Menambahkan konsentrasi N_2

Menambahkan konsentrasi NO

Alasan

Perhatikan reaksi dibawah ini.



Reaksi kesetimbangan bergeser kekanan apabila

Menaikkan tekanan

Menurunkan volume

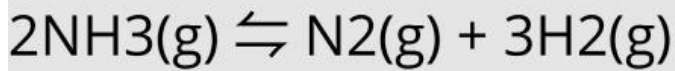
Menaikkan suhu

Mengurangi konsentrasi N_2O_5

Menurunkan suhu

Alasan

Perhatikan reaksi berikut.



Reaksi kesetimbangan akan bergeser kekanan apabila

Menaikkan volume

Menaikkan tekanan

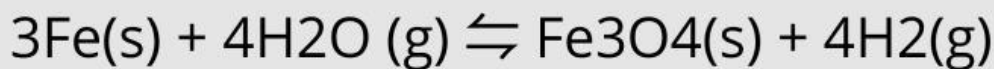
Menambahkan konsentrasi H_2

Menambahkan konsentrasi N_2

Menurunkan volume

Alasan

Perhatikan reaksi kesetimbangan berikut



Jika volume diperbesar maka yang dapat terjadi adalah

....

Kesetimbangan bergeser ke arah kiri

Kesetimbangan bergeser ke arah kanan

Suhu reaksi akan meningkat

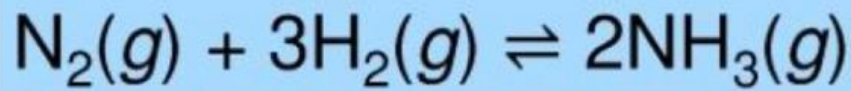
Tekanan akan menurun

Suhu reaksi akan menurun

Alasan

Kegiatan 3

Dalam suatu wadah tertutup berlangsung reaksi kesetimbangan berikut:



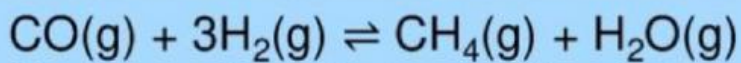
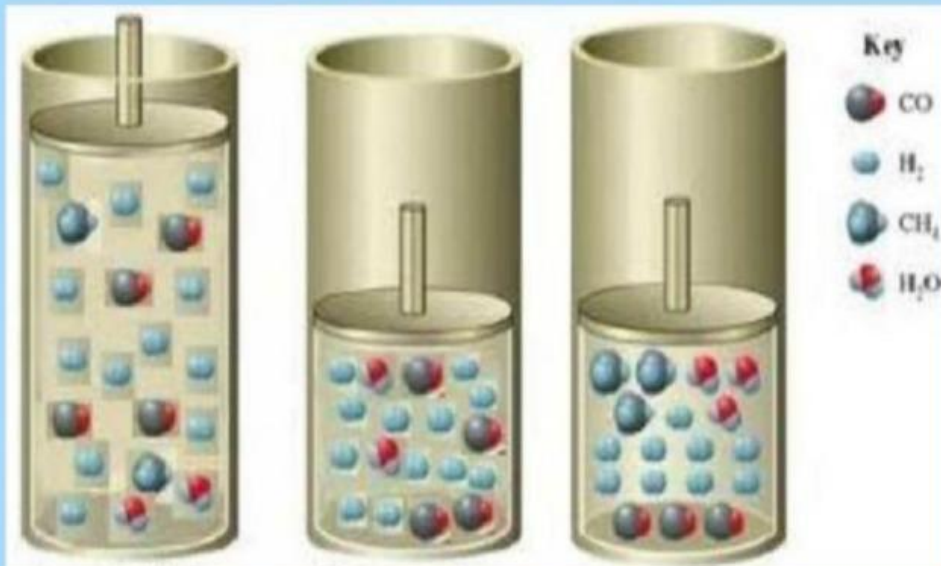
Tentukan arah pergeseran kesetimbangan jika:

- A. Konsentrasi N_2 ditambahkan
- B. Konsentrasi H_2 dikurangi

Jawaban A

Jawaban B

Perhatikan gambar berikut!



Pada gambar di atas terlihat bahwa sistem kesetimbangan dipengaruhi oleh perubahan tekanan.

- Berdasarkan gambar tersebut ketika tekanan diperbesar bagaimanakah volume sistem?
- Jelaskan apa yang terjadi jika volume kesetimbangan sistem diperbesar dan tekanan diperkecil!
- Jelaskan apa yang terjadi jika volume kesetimbangan sistem diperkecil dan tekanan!

A

B

C