

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

KESEIMBANGAN KIMIA



NAMA:

KELAS:

TEORI SINGKAT

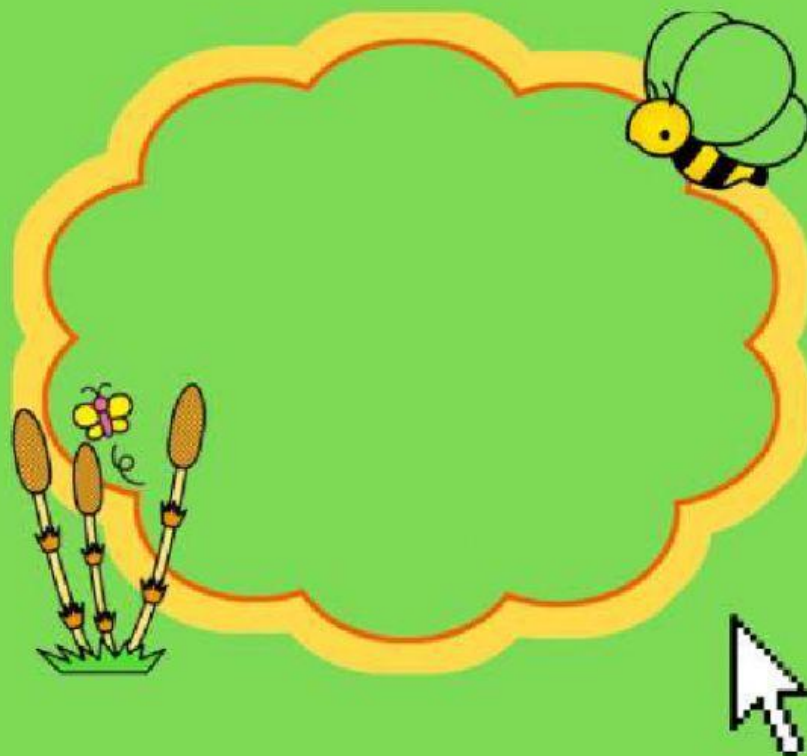
KESETIMBANGAN KIMIA MERUJUK KEPADA KEADAAN KETIKA KONSENTRASI REAKTAN DAN PRODUK TIDAK BERUBAH SEIRING WAKTU. KEADAAN INI BERSIFAT REVERSIBEL, YAITU DAPAT BEREAKSI BALIK MEMBENTUK REAKTAN. INI DAPAT TERJADI KETIKA LAJU REAKSI MAJU SAMA DENGAN LAJU REAKSI BALIK.

ADA BEBERAPA KARAKTERISTIK DARI KESETIMBANGAN KIMIA. PERTAMA, KONSENTRASI MASING-MASING REAKTAN DAN PRODUK MENJADI KONSTAN DI TITIK KESEIMBANGAN. KEDUA, BERSIFAT DINAMIS. ARTINYA, KESETIMBANGAN PADA LAJU REAKSI MAJU SAMA DENGAN LAJU REAKSI MUNDUR. KETIGA, INI HANYA DAPAT DIPEROLEH DI WADAH TERTUTUP. KEEMPAT, KATALIS TIDAK MENGUBAH KEADAAN SETIMBANG, TAPI MENGUBAH WAKTU YANG DIPERLUKAN UNTUK MENCAIPI KESETIMBANGAN. KARAKTERISTIK YANG TERAKHIR ADALAH KESETIMBANGAN KIMIA DAPAT DICAPAI DARI DUA ARAH.

BERDASARKAN JENIS KESETIMBANGAN DAPAT DIBAGI MENJADI DUA, YAITU KESETIMBANGAN STATIS DAN KESETIMBANGAN DINAMIS.

BERDASARKAN KEADAAN FISIK REAKTAN DAN PRODUKNYA, TERDAPAT DUA KELOMPOK KESETIMBANGAN, YAITU KESETIMBANGAN HOMOGEN DAN KESETIMBANGAN HETEROGEN.

NOOR AZIZAH, S.PD

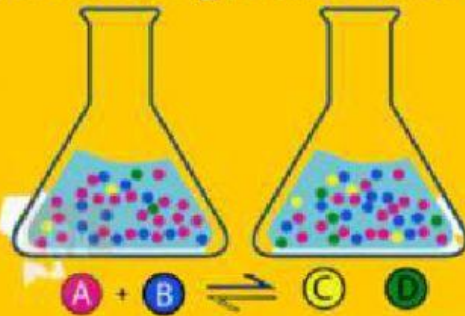


Simak Video dibawah

Tulislah kesimpulan dari video diatas



Perhatikan gambar dibawah ini



Berdasarkan gambar diatas dapat diambil kesimpulan bahwa keseimbangan dapat berlangsung arah atau yang dikenal dengan reaksi



Keseimbangan Dinamis

Kecepatan perubahan dari reaktan ke produk bernilai sama

Konsentrasi reaktan dan produk bernilai berbeda

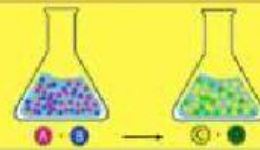
Berlangsung makroskopik

latihan soal

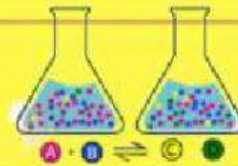
Keseimbangan
Homogen

Reaksi sudah selesai

Keseimbangan
Heterogen



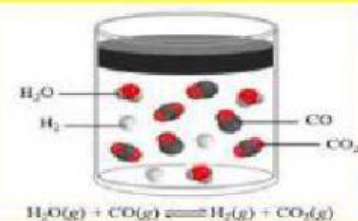
Makrokospis



Mikrokospis

Reaksi tetap berlangsung dari
reaktan keproduk dan sebaliknya
dengan laju yang sama besar

Reversibel



Irreversibel

