



KESETIMBANGAN KIMIA



KELAS:

KELOMPOK:

NAMA ANGGOTA:

DISUSUN OLEH : BERA SAPIRA

KESETIMBANGAN KIMIA



Petunjuk Pengerjaan LKPD

1. Baca dan diskusikan LKPD dengan teman sekelompokmu.
2. Selesaikan pertanyaan yang ada pada LKPD dan tuliskan penyelesaian soal pada kotak yang telah disediakan.
3. Pastikan setiap anggota pada kelompokmu dapat menyelesaikan LKPD.
4. Periksa kembali jawabanmu sebelum dikumpulkan.
5. Jika ada materi yang kurang dipahami tanyakan kepada gurumu.
6. Selamat mengerjakan.

TUJUAN PEMBELAJARAN

Melalui pembelajaran daring model promblrm based learning dengan pendekatan sinkronus peserta didik mampu memahami kesetimbangan dinamis. Untuk menumbuhkan keterampilan berpikir kritis dan kreatif sehingga mampu membentuk karakter peserta didik untuk senantiasa bersyukur kepada Tuhan Yang Maha Esa, uket, tangguh, disiplin dan menanamkan kemandirian dalam belajar.



KESETIMBANGAN KIMIA

URAIAN MATERI



REAKSI KESETIMBANGAN

Reaksi kesetimbangan itu adalah reaksi kimia yang berlangsung dua arah dalam sistem tertutup dan berlangsung terus menerus, dimana reaksi yang menuju hasil reaksi dan reaksi yang menuju reaktan berlangsung secara bersamaan dengan laju yang sama sehingga konsentrasi masing-masing zat dalam sistem tidak berubah (tetap).

KESETIMBANGAN KIMIA



KEGIATAN 1. REAKSI REVERSIBLE DAN IRREVERSIBLE

A. Reaksi Irreversibel

Perhatikan gambar di bawah ini!



Gambar 1



Gambar 2

Reaksi apakah yang terjadi pada gambar di atas ?

Gambar1 :

Gambar2 :

Apakah yang dihasilkan dari reaksi pada gambar 1 dan 2?

.....

Apakah arang atau abu dapat kembali menjadi kertas?

.....

Apakah karat dapat kembali menjadi logam (besi) seperti semula?

.....

Mengapa kedua reaksi yang ada pada gambar di atas disebut *reaksi irreversible*?

.....

Apakah yang dimaksud dengan reaksi *irreversible*?



B. Reaksi Reversibel

Untuk mengamati reaksi bolak balik (*reversibel*), perhatikanlah gambar ilustrasi berikut:



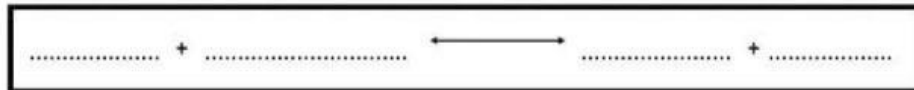
Serbuk Timbal (II) sulfat
direaksikan dengan larutan
Natrium Iodida



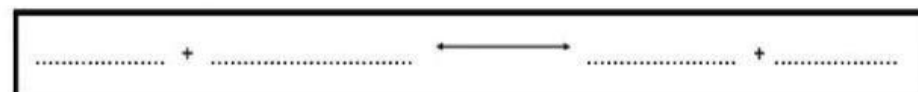
Endapan timbal (II) Iodida
Dan larutan Natrium Sulfat

Jawablah pertanyaan di bawah ini dengan tepat !

- 1) Jika serbuk timbal (II) sulfat direaksikan dengan larutan natrium iodida, maka akan terbentuk endapan kuning dari timbal (II) iodida. Tuliskanlah persamaan reaksinya !



- 2) Sebaliknya, bila endapan timbal (II) iodide direaksikan dengan larutan natrium sulfat, maka akan terbentuk kembali endapan timbale (II) sulfat yang berwarna putih. Tuliskanlah persamaan reaksinya !



3) Bagaimanakah hubungan antara kedua reaksi tersebut?

.....

.....

4) Simpulkanlah pengertian reaksi reversible!

.....

.....

.....

5) Jelaskan tentang kesetimbangan dinamis!

.....

.....

