

SEKOLAH MENENGAH ATAS
KELAS 10

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

HUKUM DASAR KIMIA



NAMA KELOMPOK:

Lembar Kerja Peserta Didik



Tujuan Pembelajaran

- Melalui diskusi kelompok dan kajian literatur peserta didik mampu menjelaskan pengertian teori asam basa beserta contohnya menurut arrhenius bronsted lowry dan Lewis dengan benar
- Berdasarkan hasil diskusi kelompok dengan literatur peserta didik mampu menganalisis asam basa konjugasi dari teori menurut bronsted lowry

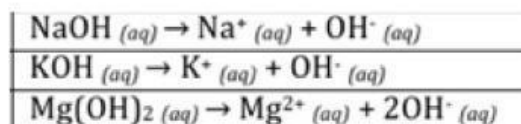
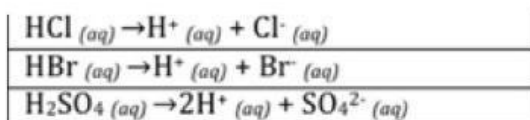


Petunjuk Penggunaan

- Jangan lupa membaca doa saat memulai mengerjakan lkpdp pada lembar kerja peserta didik.
- Menuliskan identitas.
- Membaca materi yang tertera di bahan ajar.
- Membaca petunjuk pengerjaan LKPD.
- Mengerjakan LKPD dengan teliti tekun dan tepat waktu.
- Diskusikan dengan teman kelompok mengenai hasil permasalahan yang ditemukan.
- Setelah mengerjakan LKPD sebaiknya memeriksa ulang jawaban.

Lembar Kerja Peserta Didik

Stimulus



Perhatikan reaksi di atas bisakah kalian menemukan persamaan dari reaksi tersebut pada reaksi yang pertama ketiga reaksi tersebut menghasilkan ion hidrogen (H^+) dimana ini merupakan pengertian asam basa menurut teories. Sedangkan pada reaksi kedua ketiganya menghasilkan ion hidroksida (OH^-) di mana ini merupakan pengertian asam basa menurut arrhenius.

Identifikasi Masalah

Tuliskan pertanyaan-pertanyaan yang muncul dipikiran Anda setelah mengamati peristiwa-peristiwa di atas.

Pengumpulan Data

Silakan scan Barco di bawah ini sebagai referensi dalam menemukan jawaban dari pertanyaan-pertanyaan yang ada.



Barcode Video



Barcode Buku

Lembar Kerja Peserta Didik

Verivikasi

Presentasikan hasil diskusi kalian di depan kelas

Generalisasi

Tuliskan kesimpulan dari hasil diskusi kalian di kolom berikut ini!

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

Lembar Kerja Peserta Didik

Pengelolaan Data

Berdasarkan data yang diterapkan diperoleh dari referensi di atas kerjakanlah soal di bawah ini

1. Teori Asam Basa menurut Arrhenius beserta kelemahannya

Jawab: _____

2. Teori Asam Basa menurut Bronstead-Lowry beserta kelemahannya

Jawab: _____

3. Teori Asam Basa menurut Lewis beserta kelemahannya

Jawab: _____

4. Lengkapi tabel berikut.

Spesi	Asam konjugasi	Basa konjugasi
HS^-	...	...
HPO_4^{2-}	...	...
H_2O	...	...
HC_2O_4^-	...	...