

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Nama Anggota Kelompok:

Lakukan kegiatan diskusi secara berkelompok untuk mengumpulkan informasi dari berbagai sumber.

Orientasi Masalah

Lambung merupakan salah satu organ terpenting di dalam tubuh. Jaringan yang melapisi dinding lambung menghasilkan asam klorida. Produksi asam yang berlebihan akan menyebabkan luka pada dinding lambung, sehingga asam lambung menjadi naik. Kadar asam lambung yang tinggi harus dikurangi dengan meminum obat yang mengandung magnesium hidroksida. Reaksi asam lambung dan magnesium klorida merupakan salah satu contoh teori asam basa arrhenius



Rumusan Masalah

Berdasarkan orientasi masalah di atas maka identifikasi masalah yang akan Anda pecahkan:

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

Setelah menemukan pertanyaan untuk orientasi masalah di atas, Anda dapat membaca artikel berikut ini untuk dijadikan referensi.

Hipotesis

Berdasarkan rumusan masalah di atas maka buatlah hipotesis atau jawaban sementara:

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

Pengumpulan Data

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut dengan benar!

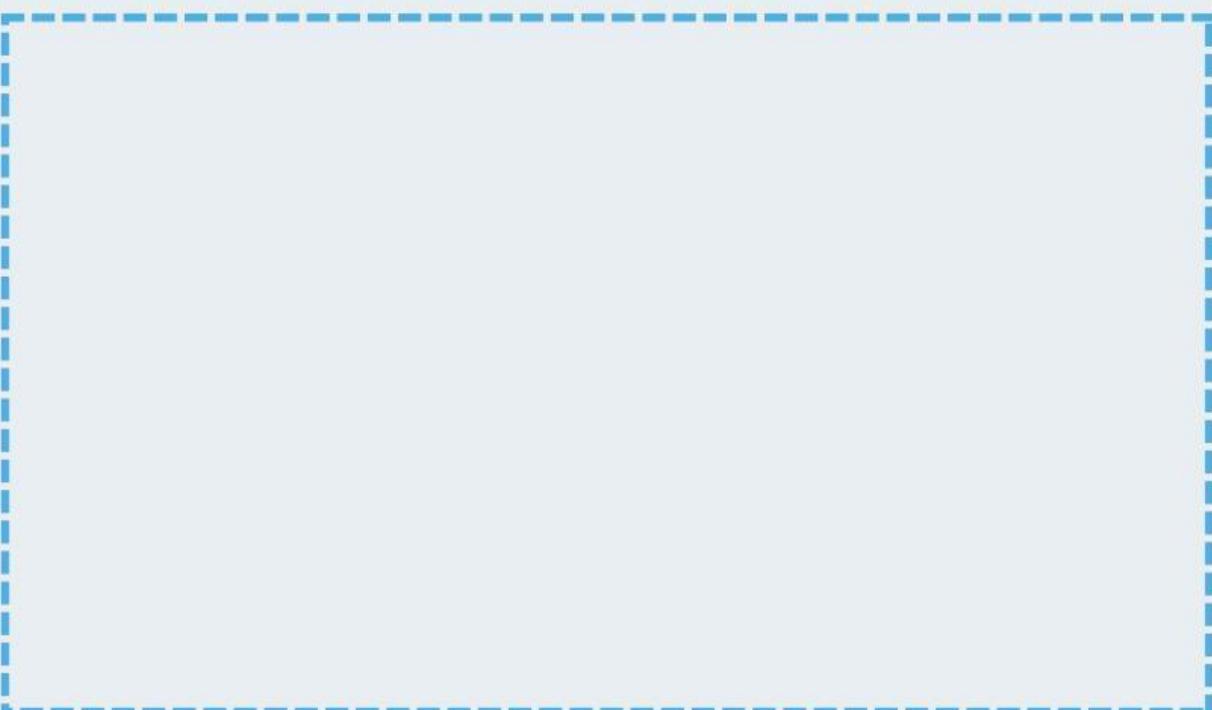
- (1) Bagaimana pengertian asam basa menurut teori Arrhenius?

- (2) Bagaimana persamaan reaksi antara asam klorida dan magnesium hidroksida? Tentukan zat yang mengandung asam dan zat yang mengandung basa menurut teori Arrhenius!

Menguji Hipotesis



Menguji Hipotesis



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Nama Anggota Kelompok:

Lakukan kegiatan diskusi secara berkelompok untuk mengumpulkan informasi dari berbagai sumber.

Orientasi Masalah

Natrium bikarbonat adalah senyawa kimia dengan rumus $NaHCO_3$ biasa dikenal dengan soda kue. Jika $NaHCO_3$ direaksikan dengan NaH_2PO_4 maka akan menghasilkan H_2CO_3 dan Na_2HPO_4 . Reaksi tersebut merupakan salah satu contoh teori bronsted lowry



Rumusan Masalah

Berdasarkan orientasi masalah di atas maka identifikasi masalah yang akan Anda pecahkan:

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

Setelah menemukan pertanyaan untuk orientasi masalah di atas, Anda dapat membaca artikel berikut ini untuk dijadikan referensi.

Hipotesis

Berdasarkan rumusan masalah di atas maka buatlah hipotesis atau jawaban sementara:

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

Pengumpulan Data

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut dengan benar!

- (1) Bagaimana pengertian asam basa menurut teori Bronsted Lowry?

- (2) Bagaimana persamaan reaksi antara menurut Bronsted Lowry? Tentukan asam basa konjugasinya

Menguji Hipotesis

Menyimpulkan

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

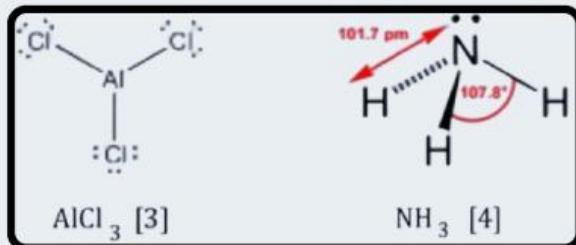
Nama Anggota Kelompok:

Lakukan kegiatan diskusi secara berkelompok untuk mengumpulkan informasi dari berbagai sumber.

Orientasi Masalah

AlCl dapat digunakan sebagai katalis dalam reaksi alkilasi Friedel-Crafts dan NH dapat digunakan sebagai sumber dalam pembuatan pupuk urea, keduanya dapat bereaksi menghasilkan AlCl NH

Masing-masing dari senyawa tersebut dapat berperan sebagai asam dan basa lewis. struktur lewis dari senyawa tersebut juga dapat di gambarkan



Rumusan Masalah

Berdasarkan orientasi masalah di atas maka identifikasi masalah yang akan Anda pecahkan:

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

Setelah menemukan pertanyaan untuk orientasi masalah di atas, Anda dapat membaca artikel berikut ini untuk dijadikan referensi.

Hipotesis

Berdasarkan rumusan masalah di atas maka buatlah hipotesis atau jawaban sementara:

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

Pengumpulan Data

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut dengan benar!

- (1) Bagaimana pengertian asam basa menurut teori Lewis?



- (2) Bagaimana struktur lewis dari AlCl₃ dan ? Tunjukkan asam basa lewisia



Menguji Hipotesis

Menyimpulkan