OUTLINE HOME EXPERIMENT

Uji Coba Asam Basa Netral dengan Bawang Merah

nama

kelas

TUJUAN :

1. Mengetahui cara membuat indikator asam basa dari bahan alami.
2. Mengetahui sifat asam basa suatu zat dengan menggunakan indikator alami

Alat & Bahan

1. Blender.
2. Bawang Merah
3. Sabun / detergen
4. Garam
5. Cuka
6. 5 buah gelas plastik
7. Air
8. Sendok
9. Tissue

MATERI PENGANTAR

Asam merupakan zat yang memiliki sifat-sifat yang spesifik misalnya memiliki rasa asam, dapat merusak permukaan logam atau lantai marmer atau biasa disebut korosif. Basa merupakan zat yang memiliki sifat – sifat yang spesifik, seperti lilin. Banyak orang mengenali bau rangsang yang kuat (dari) basa amonia, lazim digunakan dalam bentuk larutan air dan berbagai cairan pembersih sebagai pemati hama.Senyawa asam dapat dibedakan dari senyawa basa, salah satunya dengan mencicipi rasanya. Namun, tidak semua zat dapat di identifikasi dengan cara itu. Senyawa-senyawa asam-basa dapat diidentifikasi secara aman dengan menggunakan indikator. Indikator merupakan zat warna yang warnanya berbeda jika berada dalam kondisi asam dan basa. Indikator yang dapat digunakan adalah kertas lakmus, indikator asam-basa dan indikator alami.

disusun oleh :
shilfa aurelia hermawan
(11200162000003)
pendidikan kimia 3A

LIVEWORKSHEETS

CARA KERJA :

1. blender bawang merah dengan air sampai halus
2. saring bawang merah yang telah di haluskan dengan menggunakan 2 lembar tissue sampai terpisah dengan ampasnya
3. masukkan 2 sendok sabun. garam dan cuka ke dalam gelas plastik yang berbeda
4. masukkan 4 sendok air ke dalam masing-masing gelas lalu adak sampai merata
5. masukkan ekstrak bawang merah ke dalam masing masing gelas sampai larutan berubah warna
6. amati perubahan warna yang terjadi pada masing-masing larutan

Hasil & Pengamatan

larutan garam	larutan sabun	larutan cuka

Pembahasan

LIVEWORKSHEETS

soal

1. Sebutkan indikator alami yang dapat digunakan untuk indikator asam basa!

2. Seorang siswa ingin mengetahui sifat asam basa suatu senyawa menggunakan indikator alami kedalam larutan senyawa tersebut dilakukan percobaan identifikasi menggunakan beberapa indikator alami dan hasil pengamatan yang didapatkan adalah sebagai berikut

1. Larutan + kulit manggis = biru kehitaman
2. Larutan + bunga bugenvil = kuning
3. Larutan + daun pacar air = kuning
4. Larutan + bunga mawar merah = hijau
5. Larutan + kubis ungu = hijau kebiruan

Kemungkinan larutan senyawa yang diuji tersebut adalah ?

3. kelebihan menggunakan indikator alami dalam proses identifikasi sifat asam dan basa suatu senyawa adalah

kesan&pesan

LIVEWORKSHEETS