



Kampus
Merdeka
INDONESIA JAYA

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

TERINTEGRASI *CHEMOENTREPRENEURSHIP*



Kegiatan
Pembelajaran 1

Disusun Oleh :
Adis Tania Pitaloka

Pembimbing :
Dra. Tritiyatma H., M. Si.
Hayyun Lisdiana, M. Pd.

Nama :

No. Absen :

Kelas :



Terintegrasi *Chemo-entrepreneurship*

PERCOBAAN SEDERHANA

Tujuan:

Untuk membuatkan prinsip kerja larutan penyangga.

Alat dan Bahan:

- | | |
|------------------------|------------------------|
| 1. Gelas Kimia | 7. Larutan Tomat |
| 2. Indikator Universal | 8. Larutan Jeruk |
| 3. Gelas Ukur | 9. Larutan Coca-cola |
| 4. Pipet Tetes | 10. Larutan HCl 0,1 M |
| 5. Plat Tetes | 11. Larutan NaOH 0,1 M |
| 6. Obat Tetes Mata | 12. Aquades |

Cara Kerja

1. Ambil 1 ml obat tetes mata dari gelas kimia
2. Kemudian teteskan ke dalam plat tetes, sebanyak masing-masing 4 lubang, kemudian catat pH mula-mula.
3. Berikan perlakuan berbeda terhadap 4 lubang pada plat tetes tersebut:
 - lubang pertama tanpa perlakuan
 - lubang kedua, tambahkan 1 tetes HCl 0,1 M
 - lubang ketiga, tambahkan 1 tetes NaOH 0,1 M
 - lubang keempat, tambahkan 5 tetes aquades
4. Masukkan indikator universal ke dalam masing-masing lubang pada plat tetes, kemudian ukur pH-nya. Dan catat hasil pengamatan!
5. Lakukan perlakuan sama pada lubang 1-4 untuk larutan tomat, jeruk, dan coca-cola.





DATA PENGAMATAN

Pereaksi	pH mula - mula	pH setelah penambahan		
		HCl	NaOH	Aquadest
Larutan Obat Tetes Mata				
Larutan Tomat				
Larutan Jeruk				
Larutan coca - cola				

Pertanyaan

1. Berdasarkan hasil percobaan di atas, produk manakah yang merupakan penyangga asam atau penyangga basa?
2. Bagaimanakah pengaruh penambahan asam, basa serta penambahan aquades terhadap pH pada keempat larutan tersebut? Jelaskan mekanisme kerja buffer tersebut!

Jawaban

1.
.....
2.
.....

