

Praktikum Kimia Dasar

KONSENTRASI LARUTAN

Sigit Khoirul Anam | 20307141041

UNIVERSITAS
NEGERI
YOGYAKARTA

BACKGROUND :

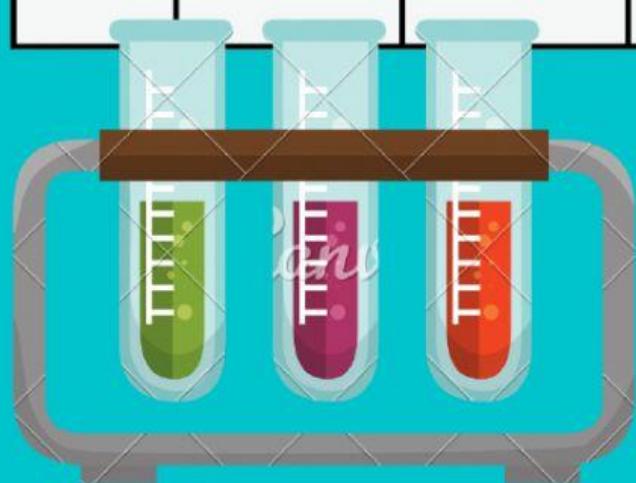
dalam membuat kopi, perlu perpaduan antara kopi(solute) dengan air(solvent) yang ideal untuk mendapatkan konsentrasi kopi yang pas, lakukan praktikum konsentrasi ini untuk mempelajari lebih lanjut!

TUJUAN :

1. Menganalisis volume NaCl terhadap konsentrasi
2. Menganalisis volume potassium chromat terhadap konsentrasi

ALAT :

Alat / bahan yang digunakan adalah aplikasi berbasis web "Phet Colorado"



KEGIATAN 1 : PERSIAPAN LINGKUNGAN

- I. Buka alamat <https://phet.colorado.edu/> di browser, seperti Chrome atau Mozilla Firefox



2. Pada bagian home, pilih menu chemistry untuk explore praktikum tentang kimia.
3. Kemudian pilih materi tentang “concentration”.
4. Sehingga didapati penampilan dibawah ini untuk melakukan analisis konsentrasi :

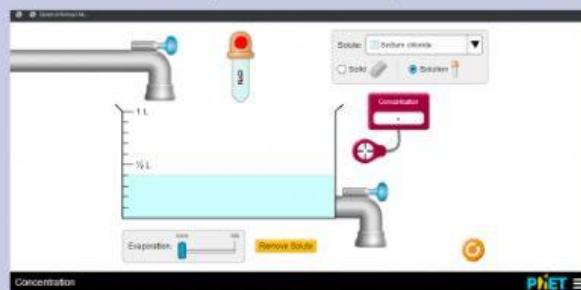


KEGIATAN 2 : ANALISI KONSENTRASI NACL

1. Alirkan air sampai volume pada bak mencapai 0.6 L
2. Pada opsi sample, pilih sample NaCl berbentuk cair
3. Alirkan NaCl sebanyak 0,2 L sehingga volume larutan mencapai 0.8 L



4. Hitung konsentrasi dengan menarik detektor kedalam larutan dan catat konsentrasi yang ditunjukkan oleh detektor
5. Lakukan evaporasi sampai larutan dalam bak menjadi 0.4 L



6. Hitung konsentrasi dengan menarik detektor kedalam larutan dan catat konsentrasi yang ditunjukkan oleh detektor.

KEGIATAN 3 : ANALISI KONSENTRASI K₂CrO₄

1. Alirkan air sampai volume pada bak mencapai 0,2 L
2. Pada opsi sample, pilih sample K₂CrO₄ berbentuk cair
3. Alirkan K₂CrO₄ (Potassium Chromate) sebanyak 0,6 L sehingga larutan memiliki volume 0,8 L



4. Hitung konsentrasi dengan menarik detektor kedalam larutan dan catat konsentrasi yang ditunjukkan oleh detektor
5. Lakukan evaporasi sampai larutan dalam bak menjadi 0,4 L



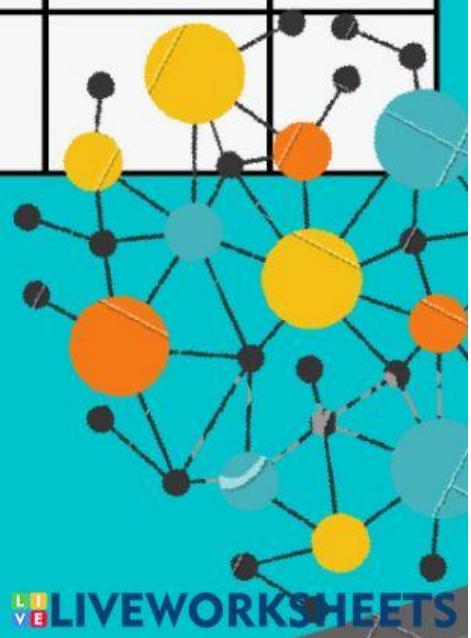
6. Hitung konsentrasi dengan menarik detektor kedalam larutan dan catat konsentrasi yang ditunjukkan oleh detektor



TABULASI DATA :



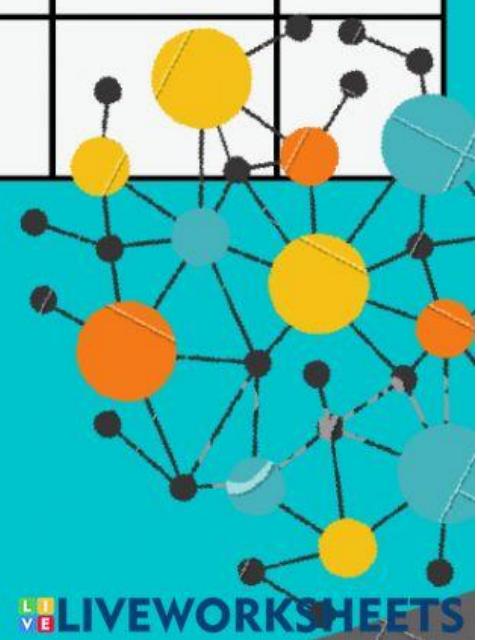
Sample	Konsentrasi		Warna	
	Pre evaporasi	Post evaporasi	Pre evaporasi	Post evaporasi
NaCl				
Pottassium Chromate				





DISKUSIKAN :

1. Bagaimana evaporasi berpengaruh terhadap konsentrasi larutan
2. Bagaimana konsentrasi dapat memengaruhi intensitas warna suatu larutan
3. Bagaimana perbedaan konsentrasi NaCl dengan Potassium Chromate terhadap jumlah volume dari solvent
4. Formulasikan hasil pengamatan analisis konsentrasi NaCl kedalam suatu rumus konsentrasi
5. Formulasikan hasil pengamatan analisis konsentrasi Potassium Chromate kedalam suatu rumus konsentrasi





KESIMPULAN :

