



E-LKPD

CHEMISTRY EXPERIMENT

Reaksi Reduksi Oksidasi

Nama

Kelas

Tanggal

Tujuan Praktikum



Landasan Teori



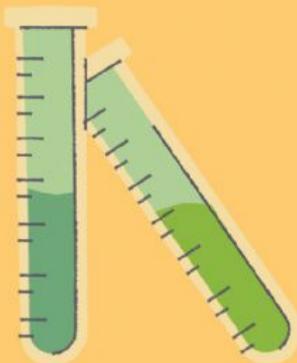
Iodin atau Iodium adalah unsur kimia pada tabel periodik yang memiliki simbol I dan nomor atom 53. Unsur ini diperlukan oleh hampir semua makhluk hidup. salah satu kegunaan iodin adalah sebagai bahan aktif utama dalam obat antiseptik cair yang digunakan sebagai obat pertolongan pertama untuk mencegah infeksi pada luka dan untuk membersihkan bagian tubuh tertentu sebelum operasi.



Asam askorbat adalah salah satu senyawa kimia yang disebut vitamin C. Asam askorbat mempunyai rumus kimia $C_6H_8O_6$. Vitamin C adalah vitamin yang larut dalam air, penting bagi kesehatan manusia. Memberikan perlindungan antioksidan plasma lipid dan diperlukan untuk fungsi kekebalan tubuh termasuk (leukosit, fagositosis dan kemotaksis), penekanan replikasi virus dan produksi interferon.

Tahukah kamu?

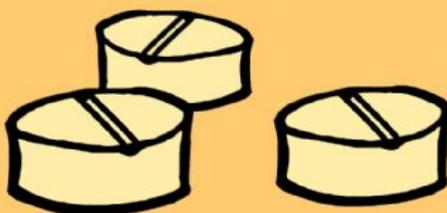
Ternyata reaksi antara Iodin pada obat antiseptik dengan vitamin C adalah salah satu contoh reaksi reduksi dan oksidasi. Untuk memperkuat pernyataan tersebut yuk kita lihat buktinya pada video praktikum berikut.



Alat



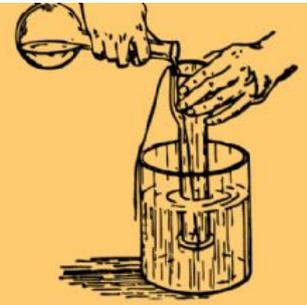
Bahan



Langkah Kerja



Hasil Pengamatan



Berdasarkan praktikum yang telah ditayangkan,
tuliskan hasil percobaan

Perlakuan

1. Air + betadine

2. Larutan betadine +
tablet vitamin c

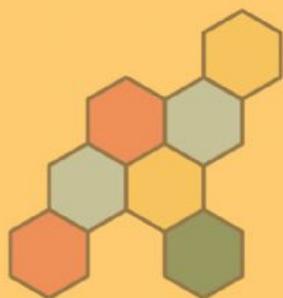
Hasil Pengamatan



Analisis Data

Setelah menonton video, terdapat perubahan warna larutan betadine menjadi bening kembali. Mengapa hal ini dapat terjadi?





Pertanyaan

berikut ini adalah persamaan reaksi percobaan yang dilakukan



Siapaakah zat pengoksidasi dari reaksi tersebut?

Siapaakah zat pereduksi dari reaksi tersebut?



Kesimpulan



A large, empty yellow area with a black border, shaped like a rounded rectangle, intended for writing a conclusion.