PENILAIAN HARIAN

Reaksi Oksidasi dan Reduksi

KIMIA

IDENTITAS PESERTA

NAMA :

KELAS :

1. Bacalah dengan cermat dan teliti poster berikut:



LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

Berdasarkan literasi diatas, daging buah apel berwarna kecoklatan jika dibiarkan terlalu lama di udara, dikarenakan.....

(Pilih semua jawaban yang sesuai)

A. Rasa yang kurang enak

B. Tidak di simpan di almari pendingin

C. Terkontaminasi dengan udara luar

D. Enzim dalam buah apel bereaksi dengan amino dan oksigen

E. Sel-sl apel mengalami kerusakan

2. Berdasarkan literasi soal no.1 , Silahkan isi bagian yang kosong dengan mendrag kata-kata di bawah ke tempat yang benar sehingga menjadi paragraf yang utuh!

Yang memberi warna coklat pada potongan buah apel adalah [ ] . Zat ini dihasilkan dari reaksi [ ] dengan asam amino dan [ ] . Perubahan daging apel menjadi warna coklat ini merupakan bentuk perlindungan apel dari [ ] dan kuman .

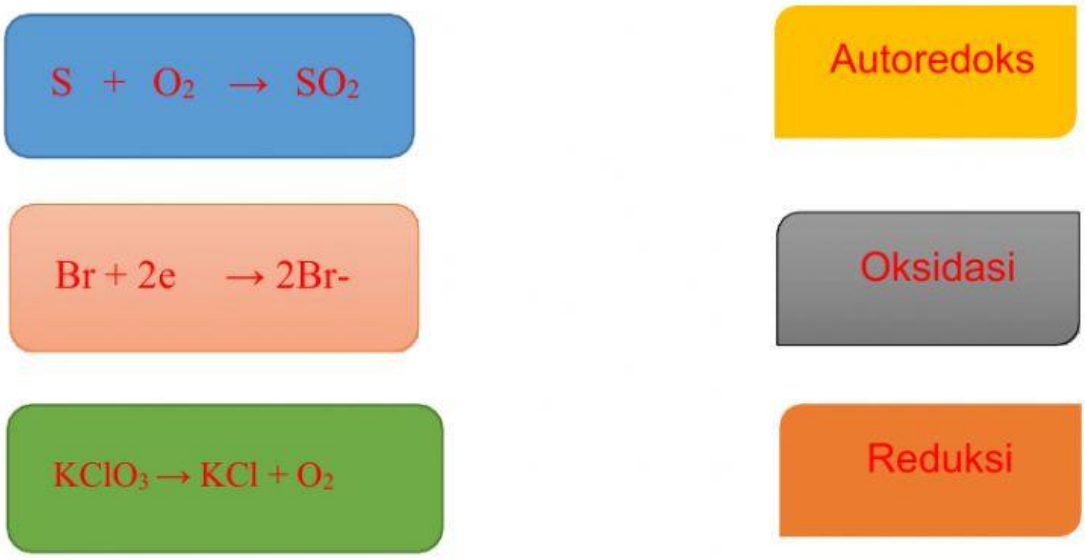
O - kuinon | Melanin | Bakteri | Oksigen

3. Isilah kotak yang kosong berikut dengan tepat !

Konsep dasar Reaksi Reduksi oksidasi, ada [ ] (isi dengan angka) konsep. Yaitu konsep penggabungan dan pelepasan , [konsep] penangkapan dan pelepasan [ ] , serta kenaikan dan penurunan [ ] . Berdasarkan konsep pengikatan dan pelepasan oksigen, yang dinamakan reaksi reduksi adalah reaksi [ ] oksigen.

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

4. Jodohkan kotak sebelah kanan dengan kotak sebelah kiri dengan tanda garis hubung sesuai pasangan yang tepat!



5. Perhatikan reaksi berikut ini:

$$\square\square\,2HCl + \square\,Cu \rightarrow \square\square\,CuCl_2 + \square\,H_2$$

Isilah kotak tersebut dengan angka bilangan oksidasi masing-masing atom! (jangan lupa tanda + atau – harus ditulis)

6. Perhatikan reaksi berikut ini:

$$2HCl + Cu \rightarrow CuCl_2 + H_2$$

(Isilah dengan Rumus Senyawa tanpa angka depan, Huruf kapital dan huruf kecil sesuai dengan yang tercantum pada soal)

Oksidator =

Reduktor = Hasil

Oksidasi = Hasil

reduksi =

LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS