LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

REAKSI REDOKS

Kelompok : _____

Anggota : _____

_____

_____

_____

_____

_____

Tujuan Pembelajaran :

1. Melalui pembelajaran, peserta didik mampu menjelaskan konsep oksidasi dan reduksi dengan diskusi dan kajian literatur dengan benar
2. Melalui pembelajaran, peserta didik mampu menentukan bilangan oksidasi suatu unsur dalam senyawa atau ion dengan benar sesuai aturan yang berlaku.
3. Melalui demonstrasi, peserta didik mampu mengamati hasil percobaan sederhana reaksi redoks (misalnya paku dengan larutan pemutih dan cuka), serta menyajikan hasil pengamatan dan kesimpulan secara sistematis dan benar.
4. Melalui LKPD kelompok, peserta didik mampu menganalisis fenomena reaksi redoks dalam kehidupan sehari-hari secara logis dan kritis.

Petunjuk Pengerjaan :

1. Tuliskan identitas kelompok pada kolom yang sudah disediakan
2. Jawab pertanyaan pada lembar yang sudah disediakan
3. Diskusikan dan analisislah jawaban bersama kelompok
4. Kumpulkan hasil diskusi melalui link / qr-code yang sudah tersedia
5. Presentasikan di depan kelas sesuai arahan dari guru

Referensi Bacaan :

Scan Qr Code sebagai referensi mengerjakan soal

LIVEWORKSHEETS

Demonstrasi Percobaan Cuka + Pemutih + Besi

1) Siapkan 1 buah gelas kimia, batang pengaduk, cuka dapur, cairan pemutih dan peniti
2) Masukkan cuka 10 mL ke dalam gelas
3) Tambahkan cairan pemutih 10 mL ke dalam gelas yang berisi cuka
4) Aduk hingga rata
5)Masukkan 1 buah paku ke dalam gelas yang berisi cuka dan pemutih
6)Aduk terus hingga terjadi perubahan
7)Hitung waktu yang dibutuhkan hingga terjadi perubahan
8)Catat perubahan yang terjadi

Lembar Jawaban

Hasil Pengamatan

Jenis larutan	Warna sebelum perlakuan	Warna setelah perlakuan
Cuka + Pemutih + Paku		

Pembahasan

Pertanyaan

1. Perubahan apa yang terjadi pada besi?
2. Identifikasi zat apa saja yang bereaksi pada percobaan!
3. Tentukan mana yang mengalami oksidasi dan reduksi pada percobaan?
4. Apa yang dimaksud dengan oksidasi?
5. Apa yang dimaksud dengan reduksi?
6. Reaksi berikut yang termasuk oksidasi adalah...
   a. $Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$
   b. $Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$
   c. $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$
   d. $O_2 + 4e^- \rightarrow 2O^{2-}$
7. Zat yang menerima elektron disebut...
   a. Oksidator
   b. Reduktor
   c. Katalis
   d. Produk
8. Tentukan mana yang oksidator dan reduktor serta hasil reduksi dan hasil oksidasi

   $Zn + Cu^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Cu$

LIVEWORKSHEETS

Lembar Jawaban

Kesimpulan

LIVEWORKSHEETS