LKPD

Reaksi Redoks

Kelas : X

Nama :

Kelas :

SMA BHINNEKA KARAWANG

LIVEWORKSHEETS

KONSEP REAKSI REDUKSI-OKSIDASI (REDOKS)

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah pembelajaran diharapkan peserta didik dapat:

1. Menjelaskan pengertian reaksi oksidasi & reduksi berdasarkan pengikatan dan pelepasan oksigen
2. Menjelaskan pengertian reaksi oksidasi & reduksi berdasarkan pelepasan dan penerimaan elektron
3. Menjelaskan pengertian reaksi oksidasi & reduksi berdasarkan kenaikan dan penurunan bilangan oksidasi

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Amatilah foto berikut ini!

Berikan Komentarmu tentang foto tersebut!

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Simak video berikut ini!!

Apakah kamu sudah memahami penjelasan materi tentang konsep redoks?

YA BELUM

LIVEWORKSHEETS

LATIHAN SOAL

1. Yang termasuk reaksi oksidasi adalah reaksi....

PILIHAN GANDA

A. Pelepasan oksigen
B. Pelepasan elektron
C. Penurunan bilangan oksidasi
D. Peningkatan bilangan oksidasi
E. Penerimaan proton

2. Yang termasuk reaksi reduksi adalah reaksi....

PILIHAN GANDA

A. Pengikatan oksigen
B. Penerimaan elektron
C. Penurunan bilangan oksidasi
D. Peningkatan bilangan oksidasi
E. Penerimaan proton

3. Manakah yang termasuk reaksi redoks?

KOTAK CENTANG

$NaOH\ (aq) + HCl\ (aq) \longrightarrow NaCl\ (aq) + H_2O\ (aq)$ ☐

$C_2H_4\ (g) + 3O_2\ (g) \longrightarrow CO_2\ (g) + H_2O\ (g)$ ☐

$Cl_2\ (s) + 2e^- \longrightarrow 2Cl^-\ (g)$ ☐

$Cl_2\ (g) + 2H_2O(g) \longrightarrow 4HCl\ (aq) + O_2\ (g)$ ☐

4.. Tariklah garis ke arah kotak pasangannya!.

MENJODOHKAN DENGAN GARIS

$Cu^{2+} + 2e^- \longrightarrow Cu$	Reaksi Oksidasi
$Mg \longrightarrow Mg^{2+} + 2e^-$	Reaksi Reduksi

LIVEWORKSHEETS