LKPD

Bilangan Oksidasi

Kelas : X

Nama :

Kelas :

SMA BHINNEKA KARAWANG

LIVEWORKSHEETS

KONSEP REAKSI REDUKSI-OKSIDASI (REDOKS)

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah pembelajaran diharapkan peserta didik dapat:

1. Menentukan jumlah bilangan oksidasi (biloks) suatu unsur dalam unsur bebas, ion, atau senyawaa.

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Amatilah foto berikut ini!

Logam Natrium

Garam Dapur

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. Bilangan oksidasi C dalam CO_2 adalah....
   (Diketahui biloks O=-2)

   A. -4
   B. -2
   C. 0
   D. +2
   E. +4

PILIHAN GANDA

2. Bilangan oksidasi N dalam N_2O_3 adalah....
   (Diketahui biloks O=-2)

   A. -6
   B. -3
   C. 0
   D. +3
   E. +6

PILIHAN GANDA

2. Jika pernyataan di bawah ini benar, maka klik kotak (ceklis) kotak yang ada di sebelah kanan

KOTAK CENTANG

a. Biloks N dalam senyawa N_2 adalah 0 ☐

b. Biloks O dalam senyawa O_2 adalah 0 ☐

c. Biloks Na dalam Na^+ adalah -1 ☐

d. Biloks S dalam SO_4^{2-} adalah +6 ☐

4.. Tariklah garis ke arah kotak pasangannya!.

MENJODOHKAN DENGAN GARIS

Biloks Na dalam logam Natrium	0
Biloks Cl dalam NaCl	-1

LIVEWORKSHEETS