

L&PD

Bilangan Oksidasi



Kelas : X

Nama :

Kelas :

SMA BHINNEKA KARAWANG

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 senyawa.

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Amatilah foto berikut ini!



Logam Natrium



Garam Dapur

Berikan komentarmu tentang foto tersebut!

Blank lined area for student comments.

Simak video berikut ini!!



KEGIATAN PEMBELAJARAN

Apakah kamu sudah memahami penjelasan materi tentang konsep redoks?

YA

BELUM



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

- 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

KOTAK CENTANG

☐
☐
☐
☐


4.. Tariklah garis ke arah kotak pasangannya!

Biloks Na dalam logam Natrium

0

Biloks Cl dalam NaCl

-1

MENJODOHKAN
DENGAN GARIS

