



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

KOMPETENSI DASAR
3.9

REAKSI REDUKSIDAN OKISDASI

Kelas X

NAMA :

KELAS :

NO. ABSEN :

SEFTY ANGGRAENI, ST

SMAN 1 SRESEH

SIMAKLAH VIDEO PEMBELAJARAN BERIKUT YA...



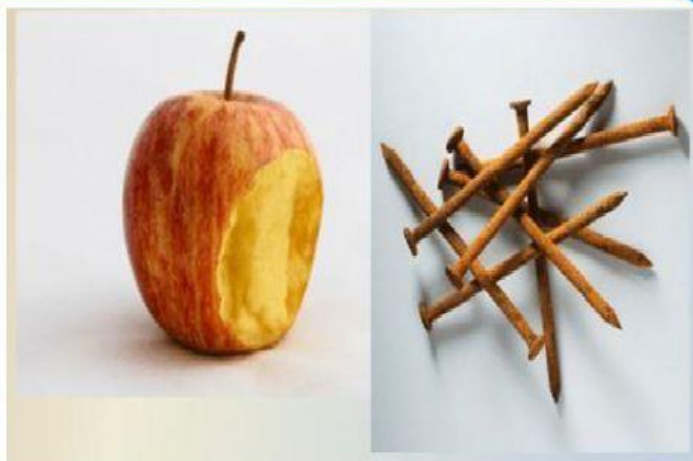
$$E=MC^2$$



Drop Down

Pilihlah Jawaban yang paling benar

Gambar disamping merupakan contoh reaksi.....



Pilihan Ganda

Klik Jawaban yang paling benar

Bilangan oksidasi krom dalam Cr_2O_3 adalah

- A. -1
- B. 0
- C. +1
- D. +2
- E. +3



Kotak Centang

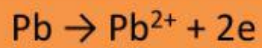
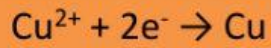
Manakah yang termasuk reaksi redoks

- ☐ $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- ☐ $2\text{CuO}(\text{aq}) + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{Cu}(\text{s}) + 2\text{NO}(\text{aq})$
- ☐ $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{aq}) + 2\text{Al}(\text{s}) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(\text{aq}) + 2\text{Fe}(\text{s})$
- ☐ $\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g})$
- ☐ $\text{SO}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$



Menjodohkan dengan Garis

Tariklah garis ke arah kotak pasangannya



Reaksi Oksidasi

Reaksi Reduksi

Drag and Drop

Klik atau sentuh kotaknya kemudian geser dan lepas sesuai dengan bilangan oksidasi yang tepat



Biloks Al =

0



Biloks Cl =

+5



Biloks N =

+3



Biloks S =

+7



Biloks Mn =

+6

