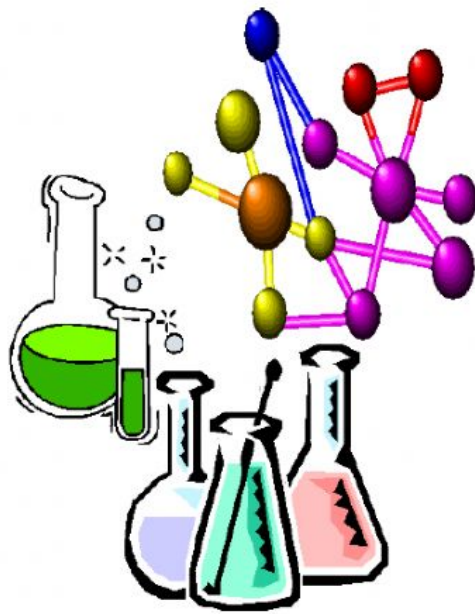


LKPD DIGITAL

REAKSI REDOKS



Nama :

Kelas

No. Absen

a. Tujuan Pembelajaran :

1. Diberikan senyawa, peserta didik dapat menentukan bilangan oksidasi suatu unsur dalam senyawa dengan benar
2. Disajikan data reaksi perubahan biloks unsur, peserta didik dapat menentukan reduktor dan oksidator

b. Petunjuk Pengerjaan LKPD

1. Lengkapi data dirimu terlebih dahulu
2. Bacalah dengan seksama petunjuk Lembar Kegiatan Peserta Didik (LKPD) berikut.
3. Lembar Kegiatan Peserta Didik (LKPD) ini akan membantu kalian dalam memahami materi ini.
4. Bacalah materi berikut kemudian kerjakan latihan soalnya
5. Kerjakan e-LKPD secara mandiri berdasarkan petunjuk

Menyelidiki Konsep Reaksi Reduksi Dan Oksidasi

Berdasarkan Peningkatan Dan Penurunan Bilangan Oksidasi

Bilangan Oksidasi adalah nilai muatan atom dalam suatu molekul atau ion

Berikut ini merupakan aturan dalam menentukan bilangan oksidasi unsur.

a. Bilangan oksidasi atom dalam unsur bebas

Diketahui :

Unsur	Bilangan Oksidasi
Na	0
Be	0
Al	0
O ₂	0
Cl ₂	0

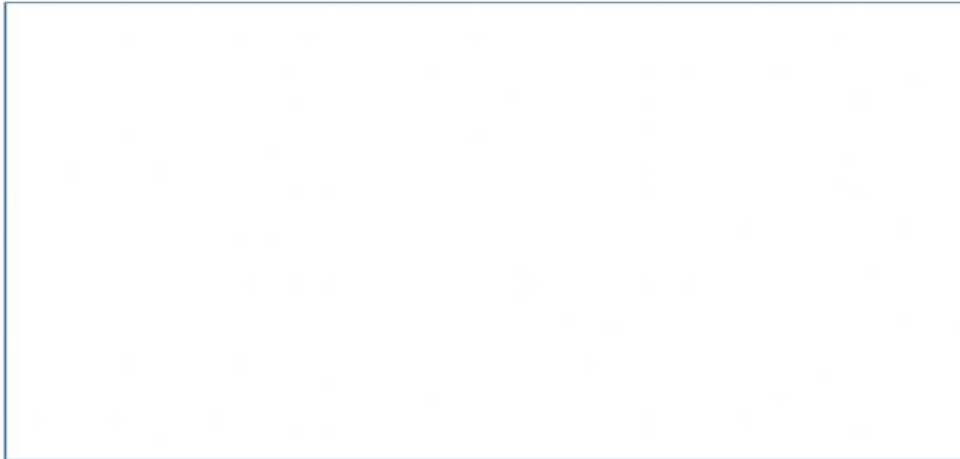
b. Bilangan oksidasi logam golongan IA dan IIA

Diketahui :

Logam gol. IA	Bilangan Oksidasi	Logam gol. IIA	Bilangan Oksidasi	Logam gol. IIIA	Bilangan Oksidasi
Li	+1	Be	+2	Ba	+3
Na	+1	Mg	+2	Al	+3
K	+1	Ca	+2	Ga	+3
Rb	+1	Sr	+2		
Cs	+1	Ba	+2		

Selengkapnya bisabaca melalui link berikut

Untuk lebih memahami materi silahkan lihat video berikut ini :



Setelah memahami bacaan dan video yang ada silahkan jawab pertanyaan berikut :

Jika diketahui persamaan reaksi $\text{Zn}(s) + 2\text{HCl}(aq) \rightarrow \text{ZnCl}_2(aq) + \text{H}_2(g)$

Atom Zn

1. Biloks Zn sebelum reaksi adalah . . . (harus angka)
2. Biloks Zn setelah reaksi adalah . . . (harus angka)
3. Apakah atom Zn mengalami perubahan biloks sebelum dan setelah reaksi?
4. Jika mengalami perubahan, biloks atom Zn naik?
5. Reaksi tersebut merupakan bilangan oksidasi disebut
6. Sehingga Zn disebut ...
 - a. Reduktor
 - b. Oksidator
 - c. Hasil Reduksi
 - d. Hasil Oksidasi

Jika sudah selesai, maka bias klik finish & pilih via email agar nilai anda bisa dicek oleh guru

Email : fadianbfbf@gmail.com