Evaluasi Pengetahuan Peserta Didik

Nama Sekolah	: SMA
Mata Pelajaran	: Kimia
Kelas/smt	: X-IPA/genap
Materi pokok	:
Alokasi Waktu	: 10 menit
Tahun pelajaran	: 2020-2021

LIVEWORKSHEETS

Nama :.....

PETUNJUK:

1.Jawablah semua pertanyaan yang ada di lembar evaluasi sesuai tipe soal dengan menggunakan android

2. untuk mengirim jawaban, silahkan

i. klik finish
ii. email my answer to teacher
iii. masukkan nama lengkap Anda
iv. isi group level dengan "Kelas X-IPA"
v. school subject dengan kimia
vi. isi alamat email di kolom enter your email teacher diahps1610@gmail.com

SELAMAT MENGERJAKAN...

Soal Tipe I(Pilihan essay)

1. Tentukan bilangan oksidasi S dalam SO_3!

Jawab:

Jumlah bilangan oksidasi SO_3 = ...

Jumlah bilangan oksidasi O = ...

Maka:

$\Rightarrow$ b.o S + (3 $\times$ b.o O) = 0

$\Rightarrow$ b.o S + (3 $\times$ .....) = 0

$\Rightarrow$ b.o S + (.....) = 0

$\Rightarrow$ b.o S = 0 + ...

$\Rightarrow$ b.o S = ...

Jadi, bilangan oksidasi S dalam SO_3 adalah .....

LIVEWORKSHEETS

2.Tentukan bilangan oksidasi Fe dalam Fe_2O_3!

Jawab:

Jumlah bilangan oksidasi Fe_2O_3 = ...

Jumlah bilangan oksidasi O = ...

Maka:

$\Rightarrow (2 \times \text{b.o F}) + (3 \times \text{b.o O}) = 0$

$\Rightarrow (2 \times \text{b.o F}) + (3 \times \text{.....}) = 0$

$\Rightarrow (2 \times \text{b.o F}) + (\text{.....}) = 0$

$\Rightarrow (2 \times \text{b.o F}) = 0 + \text{.....}$

$\Rightarrow (2 \times \text{b.o F}) = \text{.....}$

$\Rightarrow \text{b.o F} = \text{...../2}$

$\Rightarrow \text{b.o F} = \text{.....}$

Jadi, bilangan oksidasi F dalam Fe_2O_3 adalah .....

3.tentukan bilangan oksidasi N dalam HNO_3

Jawab :

Jumlah bilangan oksidasi HNO_3 =.....

Bilangan oksidasi H =.....

Bilangan oksidasi O =.....

Maka :

(1 x b.o H) +(1x b.o N)+ (3x b.o O) =0

(1 x .....) +(1x b.o N)+ (3x .....) =0

Biloks N =.....+.....

Jadi bilangan oksidasi N dalam HNO_3 adalah.....

LIVEWORKSHEETS

2.Tentukan bilangan oksidasi S dalam $S_2O_7^{2-}$!

Jawab:

Jumlah bilangan oksidasi $S_2O_7^{2-}$ = ……

Jumlah bilangan oksidasi O = ……

Maka:

⇒ (2 × b.o S) + (7 × b.o O) = ……

⇒ (2 × b.o S) + (7 × ……..) = …….

⇒ (2 × b.o S) + (……) = 0

⇒ (2 × b.o S) = 0 + ……

⇒ (2 × b.o S) = ……

⇒ b.o S = …../2

⇒ b.o S = …….

Jadi, bilangan oksidasi S dalam $S_2O_7^{2-}$ adalah …….

5.tentukan bilangan oksidasi Mn dalam $KMnO_4$

Jawab :

Jumlah bilangan oksidasi $KMnO_4$ =……

Bilangan oksidasi K =……

Bilangan oksidasi O =……

Maka :

(1 x b.o K) +(1x b.o Mn)+ (4x b.o O) =0

(1 x ……) +(1x b.o Mn)+ (4x ……) =0

Biloks Mn =……+…….

Jadi bilangan oksidasi Mn dalam $KMnO_4$ adalah…..

LIVEWORKSHEETS