

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

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:

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

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

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

$$\Rightarrow \text{b.o S} = 0 + \text{.....}$$

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

Jadi, bilangan oksidasi S dalam SO_3 adalah

2. Tentukan bilangan oksidasi Fe dalam Fe_2O_3 !

Jawab:

Jumlah bilangan oksidasi $\text{Fe}_2\text{O}_3 = \dots\dots$

Jumlah bilangan oksidasi O = $\dots\dots$

Maka:

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

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

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

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

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

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

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

Jadi, bilangan oksidasi F dalam Fe_2O_3 adalah $\dots\dots$

3. tentukan bilangan oksidasi N dalam HNO_3

Jawab :

Jumlah bilangan oksidasi $\text{HNO}_3 = \dots\dots$

Bilangan oksidasi H = $\dots\dots$

Bilangan oksidasi O = $\dots\dots$

Maka :

$$(1 \times \text{b.o H}) + (1 \times \text{b.o N}) + (3 \times \text{b.o O}) = 0$$

$$(1 \times \dots\dots) + (1 \times \text{b.o N}) + (3 \times \dots\dots) = 0$$

$$\text{Biloks N} = \dots\dots + \dots\dots$$

Jadi bilangan oksidasi N dalam HNO_3 adalah $\dots\dots$

2. Tentukan bilangan oksidasi S dalam $\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$!

Jawab:

Jumlah bilangan oksidasi $\text{S}_2\text{O}_7^{2-} = \dots\dots$

Jumlah bilangan oksidasi O = $\dots\dots$

Maka:

$$\Rightarrow (2 \times \text{b.o S}) + (7 \times \text{b.o O}) = \dots\dots$$

$$\Rightarrow (2 \times \text{b.o S}) + (7 \times \dots\dots) = \dots\dots$$

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

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

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

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

$$\Rightarrow \text{b.o S} = \dots\dots$$

Jadi, bilangan oksidasi S dalam $\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$ adalah $\dots\dots$

5. tentukan bilangan oksidasi Mn dalam KMnO_4

Jawab :

Jumlah bilangan oksidasi $\text{KMnO}_4 = \dots\dots$

Bilangan oksidasi K = $\dots\dots$

Bilangan oksidasi O = $\dots\dots$

Maka :

$$(1 \times \text{b.o K}) + (1 \times \text{b.o Mn}) + (4 \times \text{b.o O}) = 0$$

$$(1 \times \dots\dots) + (1 \times \text{b.o Mn}) + (4 \times \dots\dots) = 0$$

$$\text{Biloks Mn} = \dots\dots + \dots\dots$$

Jadi bilangan oksidasi Mn dalam KMnO_4 adalah $\dots\dots$