

Nama : MUSTAMID, S.Si., Gr
Instansi : LPMP Provinsi Kepulauan Riau

E-LKPD KIMIA

Mapel : Kimia
Materi : Stoikiometri
Kelas : X

Nama :
Kelas :
No.Absen :

1. Simaklah Video berikut ini :

2. Dengarkan petunjuk audio di bawah ini dan silahkan tambahkan komentar dan saranmu :



3. Drop Down :

"Di dalam suatu reaksi kimia, massa zat-zat sebelum reaksi sama dengan massa zat sesudah reaksi"

Ini adalah pernyataan dari ..

"Pada suhu dan tekanan yang sama, volume gas-gas yang bereaksi dan volume gas-gas hasil reaksi berbanding sebagai bilangan bulat dan sederhana."

Ini adalah pernyataan dari ..

4. Pilihan Ganda :

Seorang siswa melakukan percobaan di laboratorium untuk membuktikan hukum Lavoiser. Siswa tersebut mereaksikan 3,2 gram gas metana dengan 20 gram oksigen. Banyaknya gas Karbon dioksida yang terbentuk adalah....

- a. 2,24 gram
- b. 4,40 gram
- c. 8,80 gram
- d. 8,96 gram
- e. 17,6 gram

Pada suhu dan tekanan tertentu 0,5 liter gas NO ($M_r=30$) massanya 1,5 gram. Volume gas oksigen pada suhu dan tekanan yang sama, yang dihasilkan jika 49 g $KClO_3$ ($M_r=122,5$) dipanaskan adalah....

- a. 2 L
- b. 4 L
- c. 6 L
- d. 8 L
- e. 12 L

Suatu cuplikan senyawa $MgCO_3 \cdot xCaCO_3$ yang direaksikan dengan asam sulfat berlebih menghasilkan $MgSO_4$, $CaSO_4$, H_2O dan CO_2 . Jika gas CO_2 yang dihasilkan 2 mol permol $MgSO_4$ maka nilai X adalah...

- a. 1
- b. 2
- c. 3
- d. 4
- e. 5

5. Kotak Centang :

Ciri-ciri terjadinya reaksi kimia adalah sebagai berikut :

- Terjadi perubahan warna
- Terjadi perubahan suhu
- Terjadi perubahan wujud
- Terbentuknya endapan
- Pembentukan gas

6. Penjodohan :

Ikatan Tunggal	NaCl
Ikatan Rangkap	CH_4
Ikatan Ion	N_2

7. Drag & Drop :

Jodohkanlah Senyawa berikut sesuai dengan Jenis Ikatan Kimianya :

Jenis Ikatan	Senyawa
Ikatan Ion	
Ikatan Tunggal	
Ikatan Rangkap	
Ikatan Koordinasi	

CH₄

O₂

NH₄⁺

KCl

Terima Kasih