

# LAPD

Tema:

Hukum Dasar Kimia



Nama:

Kelas:

## Tentang LKPD

Lembar Asesmen Peserta Didik (LAPD) ini membahas tentang fenomena di kehidupan sehari-hari mengenai 5 konsep hukum dasar kimia

## Capaian Pembelajaran

Peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari-hari; menerapkan konsep kimia dalam pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global; menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum-hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi.

## Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik mampu menganalisis hukum Lavoisier dan Proust melalui literasi dari berbagai sumber.
2. Peserta didik mampu menganalisis hukum Dalton dan hukum Gay-Lussac melalui literasi dari berbagai sumber.
3. Peserta didik mampu menganalisis hipotesis Avogadro melalui literasi dari berbagai sumber.

## Petunjuk penggunaan LKPD

1. Baca dan pahami materi yang ada pada setiap kegiatan belajar
2. Diskusikan pertanyaan-pertanyaan pada LKPD dengan kelompok anda
3. Presentasikan hasil diskusi anda

## Pre-Test

Untuk mengetahui pemahaman anda mengenai hukum dasar kimia uk isi quiz dengan mengklik gambar berikut untuk menuju ke link yang telah disediakan!



**Pretest**



## Stimulus



Apakah kamu pernah melihat benda terbakar? Reaksi pembakaran adalah reaksi suatu zat dengan oksigen dan ditandai dengan terbentuknya zat baru. Pada peristiwa pembakaran kayu misalnya, setelah bereaksi maka akan terbentuk zat baru yakni abu. Abu hasil pembakaran kertas tidak dapat berubah kembali menjadi kertas karena telah menjadi suatu zat yang baru. Jika kita menimbang abu tersebut maka massa abu akan lebih ringan daripada massa kayu sebelum dibakar. Benarkah demikian?



## Identifikasi Masalah

Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini

Pada reaksi pembakaran, selain abu/arang zat apa saja yang dapat terbentuk?

1

Menurut kamu, massa kayu sebelum dan sesudah dibakar apakah sama?

2

Merujuk pada pertanyaan 2, jika dilakukan pada tempat tertutup bagaimanakah keadaan massa sebelum dan sesudah? jelaskan

3



## Pengumpulan Data

Untuk lebih memahami mengenai hukum Lavoisier, perhatikan tayangan video percobaan berikut:



Isilah data pengamatan di bawah ini berdasarkan hasil pengamatan terhadap video praktikum!

- Massa erlenmeyer berisi larutan Natrium sulfat dan Barium klorida sebelum direaksikan =      gram
- Massa erlenmeyer berisi larutan Natrium sulfat dan Barium klorida sesudah direaksikan =      gram



## Pengolahan Data

Untuk lebih memahami lagi mengenai hukum kekekalan massa (Lavoisier) dengan menjawab pertanyaan terkait video percobaan di atas!

1

Pada percobaan larutan Natrium sulfat dan Barium klorida. Bagaimanakah massa sebelum dan setelah direaksikan? jelaskan!

2

Tuliskan kesimpulan yang anda temukan!





## Stimulus



Indonesia adalah negara kepulauan yang memiliki wilayah perairan lebih luas dari wilayah daratan. Perairan Indonesia mencakup 70% dari total wilayah negara ini. Air adalah senyawa yang penting bagi semua bentuk kehidupan.. Rumus kimianya adalah  $H_2O$ , yang setiap molekulnya mengandung satu oksigen dan dua atom hidrogen yang dihubungkan oleh ikatan kovalen



## Identifikasi Masalah

Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini

1

Diketahui dari bacaan bahwa air memiliki rumus kimia  $H_2O$ , Bagaimana perbandingan unsur oksigen dan hidrogen dalam air? (Ar H = 1, Ar O = 16)

= H : O  
= ... x Ar H : ... x Ar O  
= ... x 1 : ... x 16  
= ..... : .....

2

Jika air diletakkan dalam sebuah ember besar, bagaimana perbandingan unsur hidrogen dan oksigennya? apakah sama dengan perbandingan air dalam laut?



## Pengumpulan Data

Untuk lebih memahami mengenai hukum perbandingan tetap/hukum proust, klik barcode di bawah ini!



Berdasarkan wacana dan video di atas, lengkapi tabel percobaan berikut!

No	Massa Hidrogen (g)	Massa Oksigen (g)	Massa Air (g)	Sisa
1.	1	8	9	0
2.	1	9	-	-
3.	-	16	18	-
4.	3	16	-	H sisa 1
5.	2	...	-	O sisa 1



## Pengolahan Data

Untuk lebih memahami lagi terkait hukum perbandingan tetap, jawablah pertanyaan sesuai tabel yang sudah kalian isi!

1

Bagaimana perbandingan Hidrogen dan Oksigen pada setiap percobaan?

2

Apa kesimpulan yang dapat diambil?



## Stimulus



Saat terjebak macet seringkali kita merasa pusing. Hal itu karena adanya gas karbon monoksida ( $\text{CO}$ ) yang dihasilkan oleh pembakaran yang tidak sempurna pada mesin kendaraan. Pada saat kita bernapas kita juga melepaskan gas berupa karbon dioksida ( $\text{CO}_2$ ). Jika dilihat kedua senyawa tersusun atas unsur yang sama yaitu karbon dan oksigen.



## Identifikasi Masalah

Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini

1

Diketahui dari bacaan bahwa karbon monoksida dan karbon dioksida tersusun dari unsur yang sama yaitu karbon dan oksigen. Bagaimanakah perbandingan unsur karbon dan oksigen dalam 2 senyawa tersebut? apakah sama?



## Pengumpulan Data

Untuk lebih memahami mengenai hukum perbandingan tetap/hukum proust, bacalah tayangan pada video berikut!



Berdasarkan wacana dan video di atas, lengkapi tabel percobaan berikut!

No	Unsur 1	Unsur 2	Senyawa	Massa gram		Perbandingan	
				Unsur 1	Unsur 2	Unsur 1	Unsur 2
1.	H	O	$\text{H}_2\text{O}$	2	16	1	8
2.	H	O	$\text{H}_2\text{O}_2$	2	32		
3.	C	O	$\text{CO}$	12	16		
4.	C	O	$\text{CO}_2$	12	32		

## Pengolahan Data

Untuk lebih memahami lagi terkait hukum perbandingan tetap, jawablah pertanyaan sesuai tabel yang sudah kalian isi!

1

Isilah data berikut berdasarkan tabel data percobaan hukum perbandingan ganda.

- Perbandingan oksigen pada percobaan 1 dan 2 =
- Perbandingan oksigen pada percobaan 3 dan 4 =

2

Bagaimana perbandingan unsur oksigen pada percobaan 1:2:3:4

3

Kesimpulan apa yang dapat kalian ambil?

3





## Stimulus



Rice cooker adalah benda yang sering sekali kita gunakan dalam kehidupan sehari-hari. Saat rice cooker dinyalakan, kumparan yang ada pada rice cooker akan mengalirkan panas ke air dan beras sehingga beras yang mentah bisa menjadi matang



## Identifikasi Masalah

Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini

1

Diketahui dari bacaan bahwa saat kita menyalakan rice cooker kumparan rice cooker akan mengalirkan panas. Lalu bagaimanakah suhu pada rice cooker saat nasi dimasak? Apakah suhunya naik atau turun?

2

Pada saat nasi dimasak, terdapat uap yang keluar dari rice cooker. Menurut kalian, bagaimanakah volume gas di dalam rice cooker pada saat itu? Apakah volume gas naik atau turun?



## Pengumpulan Data

Untuk lebih memahami mengenai hukum perbandingan berganda / hukum Dalton, amati tayangan pada video berikut!



Berdasarkan wacana dan video di atas, lengkapi tabel percobaan berikut!

No	Volume hidrogen	Volume Klorin	Volume Hidrogen Klorida
1.	10 Liter	10 Liter	20 Liter
2.	5 Liter	5 Liter	10 Liter
3.		20 Liter	40 Liter
4.	30 Liter		

• Perbandingan Volume percobaan 1

H : Cl : HCl

... : ... : ...

• Perbandingan Volume percobaan II

H : Cl : HCl

... : ... : ...



## Pengolahan Data

Untuk lebih memahami lagi terkait hukum Gay Lussac, jawablah pertanyaan sesuai tabel yang sudah kalian isi!

1

Bagaimana perbandingan hidrogen : klorin : hidrogen klorida

2

Bandingkan perbandingan volume hidrogen : klorin : hidrogen klorida dengan perbandingan koefisien reaksi :  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{HCl}(\text{g})$  Apakah menunjukkan perbandingan yang sama?

3

Apakah kesimpulan yang dapat diambil?



## Stimulus



Pada saat ban sepeda bocor, maka ban tersebut akan kehilangan udara dan bentuknya menjadi kempes. Kemudian setelah dipompa bentuknya akan kembali seperti semula karena adanya peningkatan jumlah udara yang berasal dari pompa.



## Identifikasi Masalah

Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini

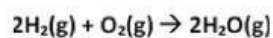
1

Ban yang bocor akan kehilangan bentuknya menjadi kempes karena hilangnya udara yang ada dalam ban. Setelah dipompa, ban akan kembali ke bentuk semula. Menurut kalian saat volume udara pada ban bertambah, apakah jumlah molekul udara juga bertambah? atau justru berkurang? Jelaskan pendapat kalian!



## Pengumpulan Data

Amati tabel pengamatan reaksi berikut: percobaan dilakukan pada tekanan dan suhu yang sama



Berdasarkan hukum Gay Lussac, maka perbandingan volume pada reaksi di atas adalah



No	Jumlah molekul H <sub>2</sub>	Jumlah molekul O <sub>2</sub>	Jumlah Molekul H <sub>2</sub> O
1.	2 Molekul	1 Molekul	2 Molekul
2.	4 Molekul	2 Molekul	4 Molekul
3.	8 Molekul	4 Molekul	8 Molekul

• Perbandingan pada percobaan 1



• Perbandingan pada percobaan 2



• Perbandingan pada percobaan 3



## Pengolahan Data

Untuk lebih memahami lagi terkait Hukum Avogadro, jawablah pertanyaan sesuai tabel yang sudah kalian isi!

1

Apakah perbandingan jumlah molekul hidrogen, oksigen, dan air pada percobaan 1 sampai 3 merupakan perbandingan yang sama?

2

Bagaimanakah hubungan antara perbandingan jumlah molekul dengan perbandingan volume?

3

Apakah kesimpulan yang dapat diambil?



## Verifikasi

Periksalah jawabanmu dan bandingkan dengan jawaban yan lain serta penjelasan dari guru



## Kesimpulan

Setelah melakukan kedua kegiatan di atas, selanjutnya simpulkan kembali apa yang anda pelajari hari ini! (Tuliskan bunyi kelima hukum dasar kimia)

Hukum Lavoisier	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	Perbandingan massa unsur dalam senyawa selalu tetap
Hukum Proust	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	Pada suhu dan tekanan yang sama, volume gas-gas yang terlibat dalam reaksi berbandingan sebagai bilangan bulat sederhana.
Hukum Dalton	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	Dalam wadah tertutup massa zat sebelum sama dengan massa zat sesudah bereaksi
Hukum Gay Lussac	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	Pada suhu dan tekanan yang sama, semua gas yang bervolume sama memiliki jumlah molekul yang sama pula
Hukum Avogadro	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	Jika dua unsur membentuk lebih dari satu senyawa, maka perbandingan massa salah satu unsur yang bergabung dengan massa tetap unsur lainnya akan berupa bilangan bulat sederhana



## Refleksi

Silahkan klik link berikut!



POSTTEST

Silahkan klik link berikut!



REFLEKSI DIRI