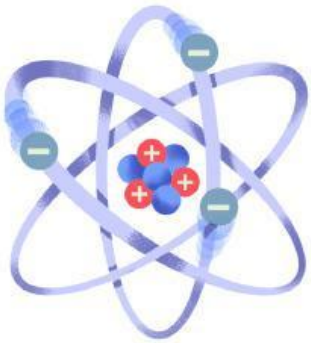
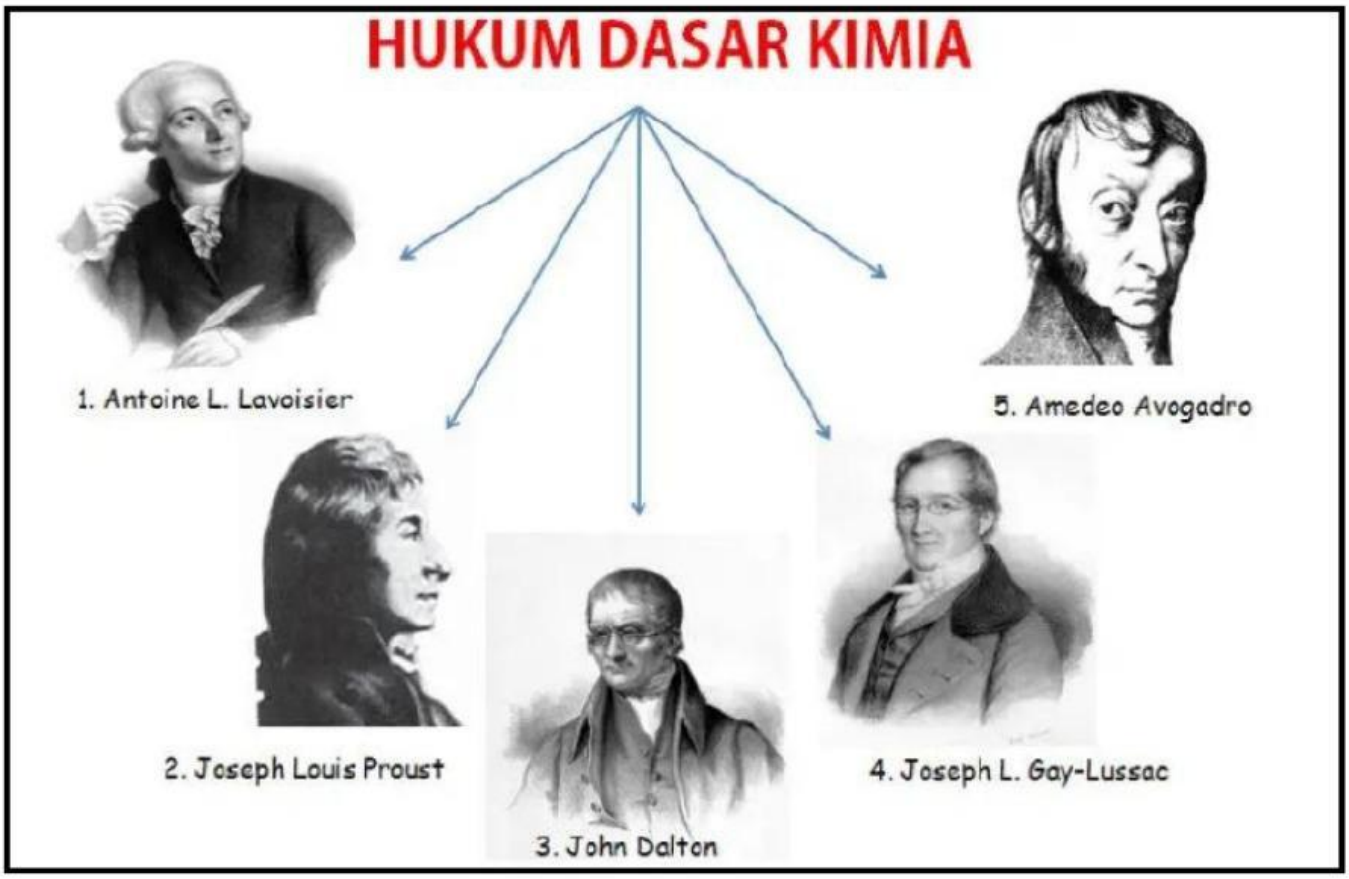


LKPD

HUKUM DASAR KIMIA



Sumber:
https://id.scribd.com/document/492131045/Hukum-Dasar-Kimia-Avogado

LIVEWORKSHEETS

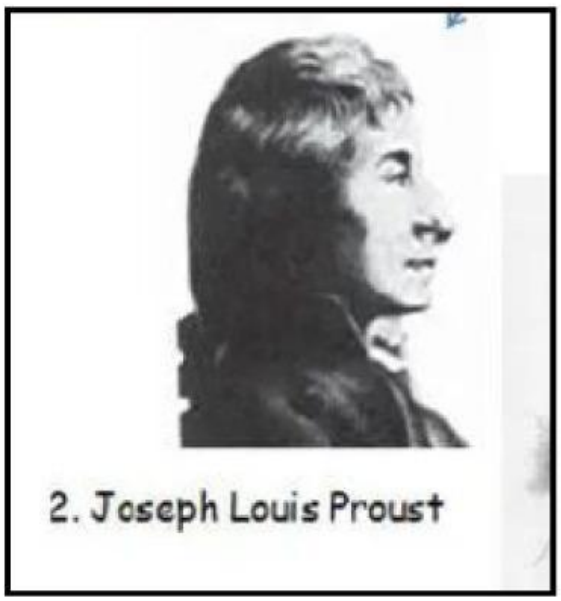
1. Hukum Kekekalan Massa (Hukum Lavoisier)


1. Antoine L. Lavoisier

Di dalam suatu reaksi kimia, massa zat-zat sebelum dan sesudah reaksi adalah *sama*.

2. Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)

Perbandingan massa unsur-unsur dalam suatu senyawa adalah *tetap*.


2. Joseph Louis Proust

LIVEWORKSHEETS

3. Hukum Perbandingan Berganda (Hukum Dalton)


3. John Dalton

Jika dua jenis unsur bergabung membentuk lebih dari satu senyawa, dan jika massa-massa salah satu unsur dalam senyawa-senyawa tersebut sama, sedangkan massa unsur-unsur lainnya berbeda, maka *perbandingan massa unsur lainnya dalam senyawa-senyawa tersebut merupakan bilangan bulat sederhana*.

4. Hukum Perbandingan Volum (Hukum Gay-Lussac)

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


4. Joseph L. Gay-Lussac

LIVEWORKSHEETS

5. Hukum/Hipotesis Avogadro



5. Amedeo Avogadro

Jika gas-gas yang berbeda (P, T sama) mempunyai volume yang sama, maka gas-gas tersebut mengandung jumlah partikel yang sama pula.

LIVEWORKSHEETS

VIDEO PENJELASAN HUKUM DASAR KIMIA

1. Hukum Kekekalan Massa



PLAY

2. Hukum Perbandingan Tetap



PLAY

LIVEWORKSHEETS

VIDEO PENJELASAN HUKUM DASAR KIMIA

3. Hukum Perbandingan Berganda



PLAY

4. Hukum Perbandingan Volum



PLAY

LIVEWORKSHEETS

VIDEO PENJELASAN HUKUM DASAR KIMIA

5. Hukum Avogadro



PLAY

LIVEWORKSHEETS



Nama:

Kelas :

Hukum Kekekalan Massa

Dalam wadah tertutup, 4 gram logam Natrium (Na) dibakar dengan gas Oksigen (O_2) menghasilkan Natrium oksida (NaO). Jika massa NaO yang dihasilkan adalah 5,6 gram. Berapakah massa gas oksigen yang dibutuhkan dalam reaksi tersebut?

Reaksi: $Na(s) + O_2(g) \rightarrow NaO(g)$

4 gram ? 5,6 gram

Jawaban:

.... gram

LIVEWORKSHEETS