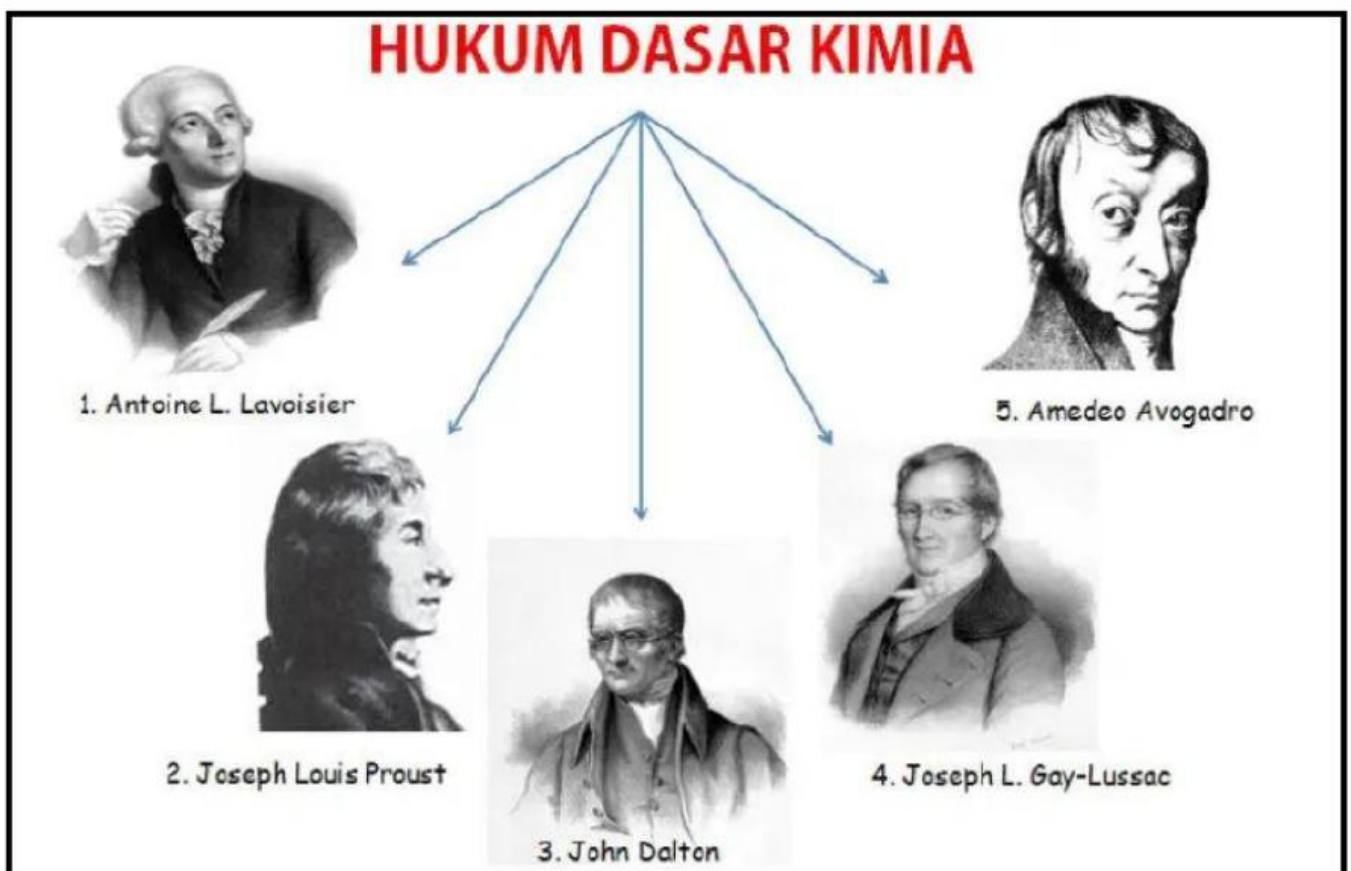
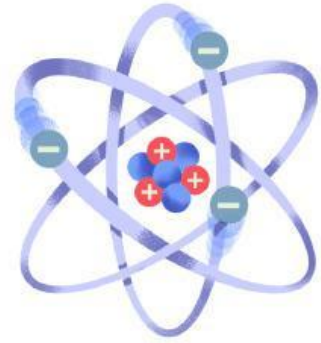


LKPD

HUKUM DASAR KIMIA



Sumber:

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

1. Hukum Kekekalan Massa (Hukum 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*.



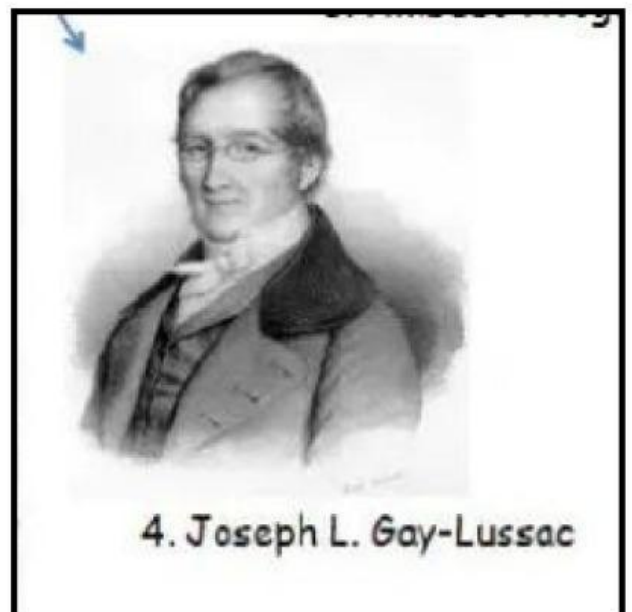
3. Hukum Perbandingan Berganda (Hukum Dalton)



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.*



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.

VIDEO PENJELASAN HUKUM DASAR KIMIA

1. Hukum Kekekalan Massa



2. Hukum Perbandingan Tetap



VIDEO PENJELASAN HUKUM DASAR KIMIA

3. Hukum Perbandingan Berganda



4. Hukum Perbandingan Volum



VIDEO PENJELASAN HUKUM DASAR KIMIA

5. Hukum Avogadro





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