

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Praktikum Hukum Dalton

Kelompok :

Nama : 1.
2.
3.
4.

Tujuan Pembelajaran

Peserta didik dapat membuktikan berlakunya hukum kelipatan berganda (Dalton) berdasarkan data praktikum dengan benar melalui diskusi kelompok.

B. HUKUM DALTON

Bahan serta peralatan dalam kehidupan sehari-hari dapat digunakan untuk membuktikan Hukum Dalton! Salah satunya dengan percobaan air yang dialiri dengan dua selang yang terhubung dengan botol.

Gunakan kata apa, mengapa, dan bagaimana untuk membuat pertanyaan mengenai Hukum Dalton.

.....

.....

.....

Ingin mengetahui lebih lanjut tentang hukum Dalton, ayo kita melakukan percobaan!

KEGIATAN 1

Ayo Mencoba!

ALAT

1. Dua buah botol plastik
2. Dua buah selang

BAHAN

1. Plastisin
2. Air (H_2O)
3. Pewarna makanan

LANGKAH KERJA

1. Beri dua buah lubang pada masing-masing tutup botol yang sebelumnya sudah diberi nama pada masing-masing botol dengan nama A dan B.
2. Pasang kedua selang pada masing-masing lubang tutup botol hingga kedua botol saling terhubung.
3. pasang plastisin pada bagian tutup botol yang sudah diberi lubang dan sebelumnya botol sudah diisi air pada botol A setengah dari botol B.
4. Tambahkan pewarna makanan pada botol B.
5. Tuangkan cairan yang ada pada botol B ke botol A.
6. Amati apa yang terjadi.

**Ayo amati video
pada media!**

Apa yang terjadi sebelum percobaan dilakukan?
.....

Apa yang terjadi setelah dilakukan percobaan?
.....

Apakah percobaan yang dilakukan dapat membuktikan hukum Dalton?.....

DUGAAN SEMENTARA

Gunakan kata-kata kunci berikut untuk melengkapi dugaan sementara yang rumpang!

a. bilangan bulat sederhana

b. lebih dari satu

Jika dua unsur membentuk senyawa, perbandingan massa unsur-unsur dalam senyawa-senyawa tersebut akan selalu berupa

Untuk mencari tahu dugaan sementara. Ayo kita melakukan percobaan lagi!

KEGIATAN 2

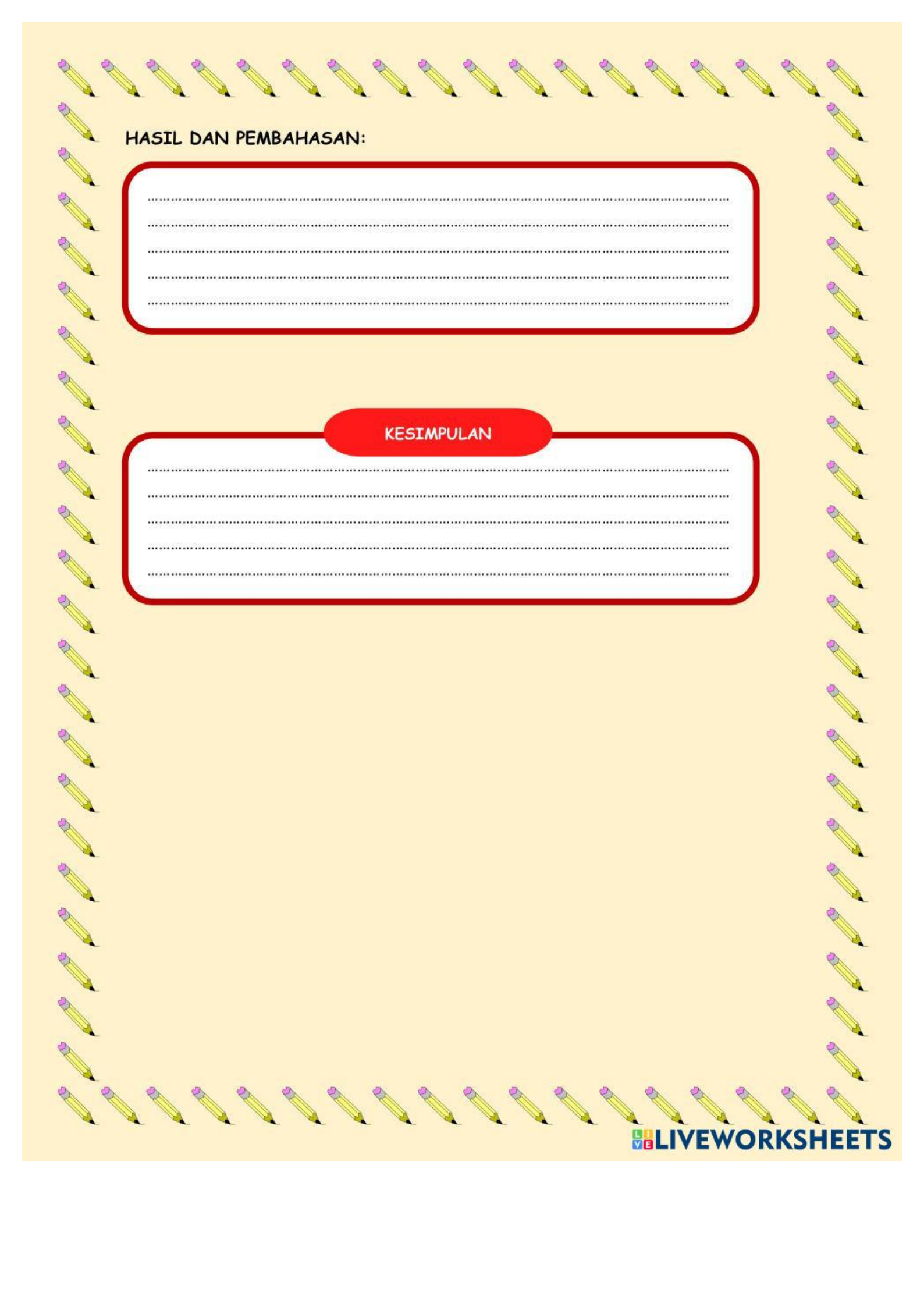
Ayo Mencari Tahu!

AYO MENGUMPULKAN DATA

Silakan melakukan praktikum untuk mengumpulkan data percobaan berdasarkan video praktikum yang ada pada media!

TABEL PENGAMATAN:

Sebelum Reaksi	Setelah Reaksi



HASIL DAN PEMBAHASAN:

.....

.....

.....

.....

.....

KESIMPULAN

.....

.....

.....

.....

.....