Nama:..... Kelas/No: .....

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK
KALOR

A. Tujuan

Setelah kegiatan pembelajaran,

1.Peseta didik mampu memahami pengaruh kalor terhadap perubahan suhu dengan benar.

2.Peseta didik mampu menentukan besar kalor dengan benar.

B. Petunjuk Belajar

1.Install "Virtual Lab Suhu dan Kalor" di Play Store. Tunggu, lalu buka aplikasi tersebut.

2.Perhatikan tutorial cara mengoperasikan "Virtual Lab Suhu dan Kalor" dari video berikut!

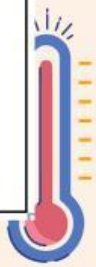
3. Ubah fitur-fitur pada aplikasi sesuai dengan data yang dibutuhkan!

C. Data Pengamatan

No	Hasil Percobaan	
1	**Zat: Air**	
	m = 1 kg titik awal = 10°C Energi Kalor = 100 kJ Kenaikan suhu = ...°C	Rumus dan Perhitungan: ....

LIVEWORKSHEETS

2	**Zat: Air**	
	m = 1 kg titik awal = 30⁰C Energi Kalor = 100 kJ Kenaikan suhu = ...⁰C	Rumus dan Perhitungan: ....
3	**Zat: Air**	
	m = 3 kg titik awal = 30⁰C Energi Kalor = 100 kJ Kenaikan suhu = ...⁰C	Rumus dan Perhitungan: ....
4	**Zat: Minyak**	
	m = 1 kg titik awal = 10⁰C Energi Kalor = 100 kJ Kenaikan suhu = ...⁰C	Rumus dan Perhitungan: ....



D. Analisis Data

Dari hasil percobaan 1, diketahui bahwa pada zat air, massa sebesar .... kg, titik awal suhu sebesar .....⁰C , energi kalor sebesar ..... kJ, maka suhu akhir menjadi .....⁰C. Maka kenaikan suhu (suhu akhir- suhu awal) adalah ..... - ..... = ...⁰C

Dari hasil percobaan 2, diketahui bahwa pada zat air, massa sebesar .... kg, titik awal suhu sebesar .....⁰C , energi kalor sebesar ..... kJ, maka suhu akhir menjadi .....⁰C. Maka kenaikan suhu (suhu akhir- suhu awal) adalah ..... - ..... = ...⁰C.

Dari hasil percobaan 1 dan 2, dapat dilihat bahwa pada zat yang sama, massa yang ....., energi kalor yang ....., dan titik awal suhu yang berbeda, maka suhu akhir menjadi ..... Semakin besar titik awal suhu maka kenaikan suhu menjadi .....

LIVEWORKSHEETS

Dari hasil percobaan 3, diketahui bahwa pada zat air, massa sebesar .... kg, titik awal suhu sebesar .....^{0}C , energi kalor sebesar ..... kJ, maka suhu akhir menjadi .....^{0}C. Maka kenaikan suhu (suhu akhir- suhu awal) adalah ..... - ..... = ...^{0}C.

Dari hasil percobaan 2 dan 3, dapat dilihat bahwa pada zat yang sama, massa yang ....., energi kalor yang ....., dan titik awal suhu yang berbeda, maka suhu akhir menjadi ..... Semakin besar titik awal suhu maka kenaikan suhu menjadi .....

Dari hasil percobaan 4, diketahui bahwa pada zat air, massa sebesar .... kg, titik awal suhu sebesar .....^{0}C , energi kalor sebesar ..... kJ, maka suhu akhir menjadi .....^{0}C. Maka kenaikan suhu (suhu akhir- suhu awal) adalah ..... - ..... = ...^{0}C.

Dari hasil percobaan 1 dan 4, dapat dilihat bahwa pada zat yang berbeda, massa yang sama, energi kalor yang ....., dan titik awal suhu yang ....., maka kenaikan suhu menjadi .....

Hal ini terjadi karena .....

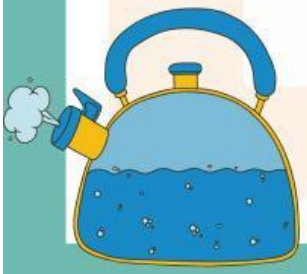
.....

Cara menentukan besar kalor adalah

.....

.....

E. Kesimpulan



LIVEWORKSHEETS