

B

KALOR

AYO AMATI!!

Ayo kita amati video di bawah ini!!



Saat tangan memegang es, tangan terasa sangat dingin dan warnanya berubah. Ketika dialiri air, kondisi tangan kembali normal. Menurutmu, apa yang sebenarnya berpindah dalam peristiwa ini? Apakah hanya rasa dingin, atau ada energi yang berpindah?

Melalui pengamatan terhadap video tersebut, terlihat bahwa kondisi tangan berubah saat bersentuhan dengan es dan kembali normal ketika dialiri air. Perubahan ini terjadi karena adanya perpindahan energi dari tangan yang lebih hangat ke benda di sekitarnya yang lebih dingin. Energi yang berpindah akibat perbedaan suhu inilah yang disebut kalor, dan peristiwa ini sering dijumpai dalam kehidupan sehari-hari. Fenomena sederhana ini mengajak kita untuk memahami lebih dekat apa yang sebenarnya dimaksud dengan kalor dalam kehidupan sehari-hari.

AYO BERPIKIR

Bacalah setiap pernyataan berikut dengan cermat. Tentukan apakah pernyataan tersebut **"Benar"** atau **"Salah"** berdasarkan pemahaman awalmu.

1 Ketika tangan memegang es, tangan menjadi dingin karena suhu es berpindah ke tangan.

BENAR

SALAH

2 Pada peristiwa tangan memegang es, yang berpindah dari es ke tangan adalah suhu dingin.

BENAR

SALAH

3 Kalor merupakan energi yang berpindah akibat perbedaan suhu antara dua benda.

BENAR

SALAH

4 Dua benda yang memiliki suhu sama pasti memiliki jumlah kalor yang sama.

BENAR

SALAH

5 Benda yang massanya lebih besar memerlukan kalor lebih banyak untuk menaikkan suhunya dibandingkan benda bermassa kecil, jika jenis bahannya sama.

BENAR

SALAH

6 Kalor jenis menunjukkan kemampuan suatu zat dalam menyerap atau melepas kalor.

BENAR

SALAH

7 Saat es mencair, es tetap menerima kalor meskipun suhunya tidak berubah.

BENAR

SALAH

8 Kalor laten digunakan untuk mengubah suhu zat tanpa mengubah wujudnya.

BENAR

SALAH

9 Dalam peristiwa pertukaran kalor, kalor selalu mengalir dari benda bersuhu lebih tinggi ke benda bersuhu lebih rendah.

BENAR

SALAH

10 Menurut asas Black, pada sistem tertutup jumlah kalor yang dilepas sama dengan jumlah kalor yang diterima.

BENAR

SALAH