



KEGIATAN 1

KONSEP LAJU REAKSI KIMIA

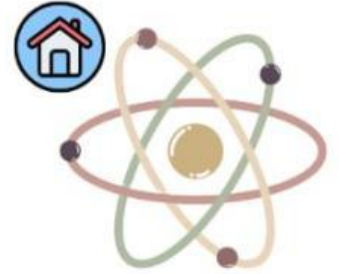


PESERTA DIDIK MAMPU MENGETAHUI KONSEP LAJU REAKSI KIMIA





KEGIATAN 1



Konstruktivisme



Ayo mengamati!



Gambar perkaratan besi
Sumber: <https://G8XrFtTPDEA2XGoFv>

Sering melihat paku ataupun besi yang warnanya berubah dan tidak berkilau lagi karena sudah berkarat lantas Kok bisa?

Ayo klik barcode disamping untuk melihat bagaimana proses perkaratan besi terjadi!



Inquiry



Setelah mengamati hal-hal apa saja yang kalian ketahui mengenai perkaratan besi?

.....

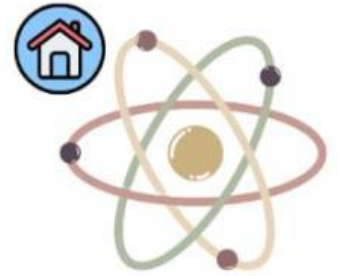
.....

.....

.....

.....





KEGIATAN 1

Question



Setelah kalian mengamati, pertanyaan apa yang timbul dalam pikiran kalian?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Modelling

Ingin tahu lebih lanjut tentang konsep laju reaksi?
Yuk saksikan dan pelajari video berikut untuk memperdalam
pemahamanmu tentang konsep laju reaksi!

Konsep Laju Reaksi
Reaksi Pembakaran

$\text{kayu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{abu}$

reaktan/pereaksi produk/hasil reaksi

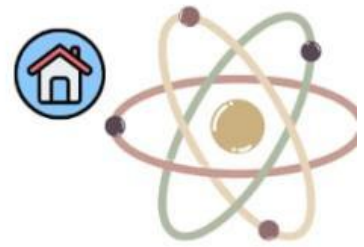
↓ ↓

bertambah bertambah

laju dapat ditentukan dengan 2 cara,
yaitu dengan mengukur
- berkurangnya massa kayu per satuan waktu
- bertambahnya massa abu per satuan waktu.

Watch on YouTube





JAWABLAH!

Setelah menonton video pembelajaran jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut dan diskusikan bersama kelompok

1. jelaskan apa itu laju reaksi !

Jawab:

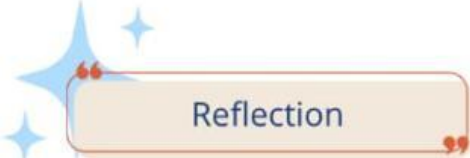
2. Mengapa ada reaksi yang berlangsung cepat dan lambat?

Jawab:

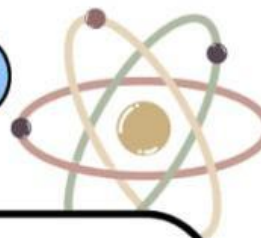
3. Sebutkan contoh reaksi kimia yang berlangsung secara cepat dan lambat !

Jawab:





Reflection



Tuliskan kesimpulan dari materi konsep laju reaksi yang telah kalian pelajari dan pahami!

A large, empty, light blue rounded rectangular box intended for the student to write their conclusion.

