

Reaksi Eksoterm dan Endoterm







CONTOH REAKSI EKSO TERM = KEMBANG API

Bila Anda melihat pertunjukan kembang api, senyawa yang terbakar, panas di lepas di sekitarnya, menyebabkan peningkatan suhu. Ini adalah gambaran paling dasar dari reaksi eksotermik. Pembakaran bahan bakar adalah contoh lain dari reaksi eksotermik.



CONTOH LAIN DARI REAKSI EKSOTERM DALAM KEHIDUPAN SEHARI-HARI ANTARA LAIN :

- **Ketika kita memegang tempe, tangan akan terasa hangat**
- **Ketika kita menyalakan api unggun, panasnya akan terasa walaupun tidak bersentuhan**
- **Membakar minyak tanah menggunakan kompor minyak**
- **Respirasi. Karena respirasi menghasilkan panas**





CONTOH REAKSI ENDOTERM = ES MELELEH

Ketika es mencair, ia menarik panas dari sekitarnya, mengubah bentuk padat tidak stabil.



CONTOH LAIN DARI REAKSI ENDOTERM DALAM KEHIDUPAN SEHARI-HARI ANTARA LAIN :

- Pelarutan gula. Jika gula dilarutkan, dapat dirasakan ada sedikit rasa dingin ketika gelas dipegang
- Tangan yang terasa dingin ketika bersentuhan dengan alcohol

PERBEDAAN REAKSI EKSOTERM DAN ENDOTERM

Reaksi eksoterm

- ❖ Sistem membebaskan kalor
- ❖ Dari sistem ke lingkungan.
- ❖ $T_1 > T_2$ (tabung terasa panas)
- ❖ $H_1 > H_2$
- ❖ $\Delta H = H_1 - H_2$ (negatif)

Reaksi endoterm

- ❖ Sistem membutuhkan kalor
- ❖ Dari lingkungan ke sistem
- ❖ $T_1 > T_2$ (tabung terasa dingin)
- ❖ $H_1 < H_2$
- ❖ $\Delta H = H_2 - H_1$ (positif)