



### MENDATAR

- 
- 1. Perubahan entalpi suatu reaksi hanya tergantung pada keadaan awal dan keadaan akhir dari suatu reaksi dan tidak tergantung bagaimana jalannya reaksi
  - 4. Satuan dasar dari besaran pokok temperatur menurut Standar Internasional (C+273)
  - 9. Kemampuan suatu materi untuk melakukan kerja
  - 10. Alat yang digunakan untuk mengukur jumlah kalor (panas) yang terlibat dalam suatu perubahan atau reaksi kimia.
  - 11. Besaran yang menyatakan derajat panas atau dingin suatu benda
  - 14. Jumlah dari semua energi sistem yang besarnya pada kondisi tekanan tetap dipengaruhi oleh aliran kalor yang masuk atau keluar sistem
  - 15. Alat yang digunakan untuk mengukur suhu

### MENURUN

- 
- 2. Reaksi kimia yang menyerap atau menerima kalor, dimana terjadi perpindahan kalor dari lingkungan ke sistem sehingga suhu lingkungan turun dan menjadi lebih dingin.
  - 3. Angka yang ditulis mendahului rumus kimia zat yang menyatakan perbandingan mol zat yang terlibat dalam reaksi
  - 5. Hal-hal di luar sistem yang membatasi sistem dan dapat mempengaruhi sistem
  - 6. Bagian dari ilmu kimia yang mempelajari hubungan antar kalor (energi panas) dengan reaksi kimia atau proses-proses yang berhubungan dengan reaksi kimia.
  - 7. Reaksi kimia yang menghasilkan kalor, dimana terjadi perpindahan kalor dari sistem ke lingkungan sehingga lingkungan menjadi lebih panas.
  - 8. Bentuk energi yang diperlukan dan dapat dinyatakan sebagai gaya yang bekerja melalui suatu jarak tertentu.
  - 12. Energi yang berpindah dari sistem ke lingkungan atau sebaliknya dikarenakan perbedaan suhu di antara keduanya.
  - 13. Segala sesuatu yang menjadi pusat perhatian dalam mempelajari perubahan energi
  - 16. Ukuran jumlah materi dalam suatu benda