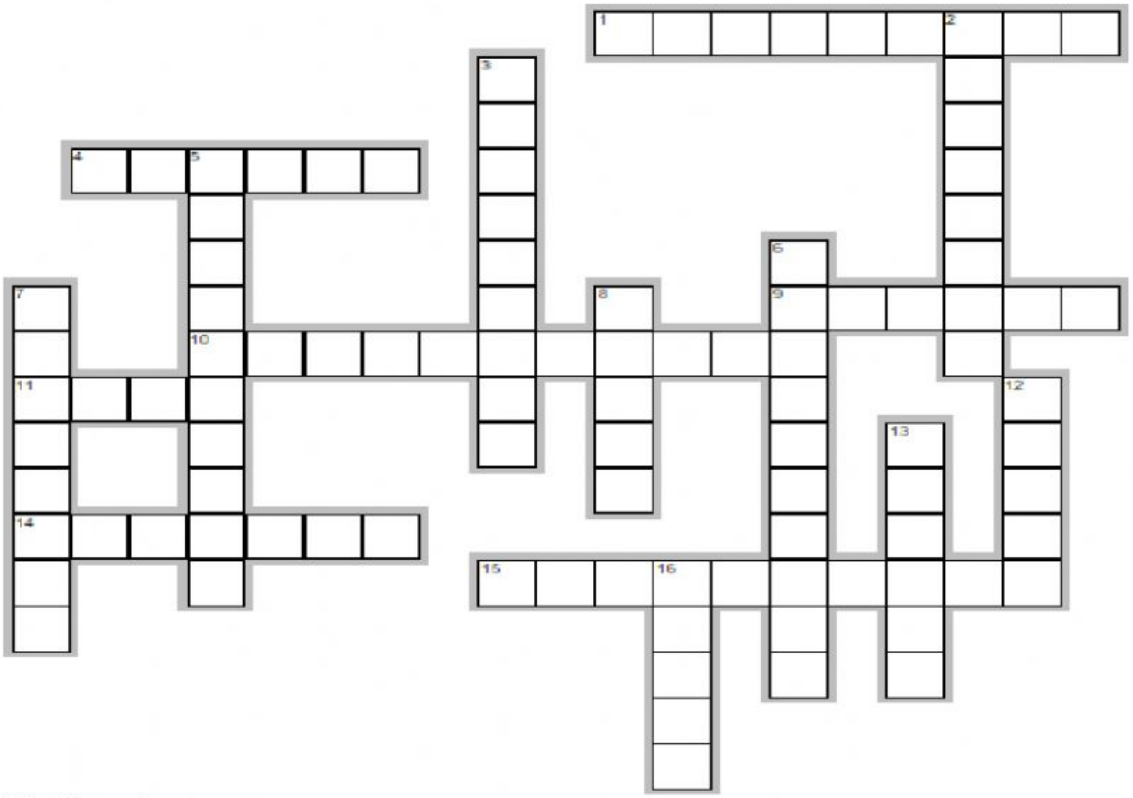

MENDATAR

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 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

LIVEWORKSHEETS