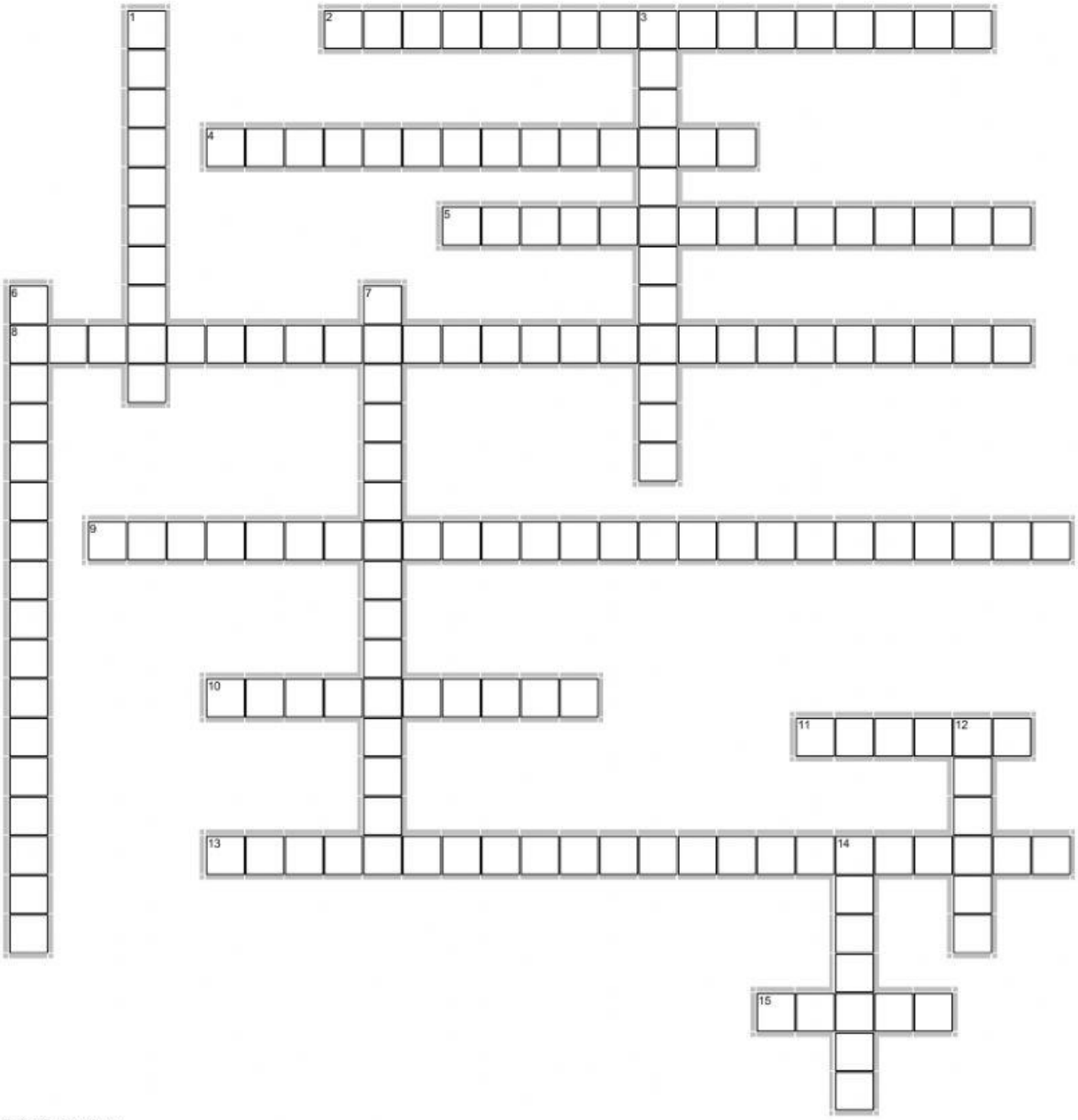
TEKA TEKI SILANG KONSEP TERMOKIMIA



EclipseCrossword.com

LIVEWORKSHEETS

MENDATAR

2. Sistem yang tidak memungkinkan terjadinya perpindahan kalor dan materi.
4. Menggambarkan besarnya entalpi zat-zat sebelum bereaksi dan entalpi zat-zat hasil reaksi, serta besarnya perubahan entalpi yang menyertai reaksi tersebut.
5. Sistem menerima kalor dari lingkungan.
8. Perubahan entalpi yang terjdai pada pembakaran 1 mol suatu zat secara sempurna.
9. Perubahan entalpi yang terjadi pada peruraian 1 mol suatu senyawa menjadi unsur-unsurnya yang paling stabil pada keadaan standar.
10. Bagian dari ilmu kimia yang mempelajari perubahan kalor yang menyertai reaksi kimia.
11. Segala sesuatu yang menjadi fokus pengamat.
13. Energi tidak dapat diciptakan dan tidak dapat dimusnahkan tetapi dapat berubah bentuk dari satu bentuk ke bentuk lainnya.
15. Perpindahan energi panas dari dua benda yang berbeda suhunya.

MENURUN

1. Membatasi sistem dan mempengaruhi sistem.
3. Energi yang disimpan di dalam sistem yang digunakan untuk pergerakan dan interaksi antar molekul.
6. Perubahan kalor pada sistem yang terjadi pada tekanan tetap.
7. Sistem melepas kalor ke lingkungan.
12. Sesuatu yang bersifat abstrak.
14. Kalor sistem pada tekanan tetap.

LIVEWORKSHEETS