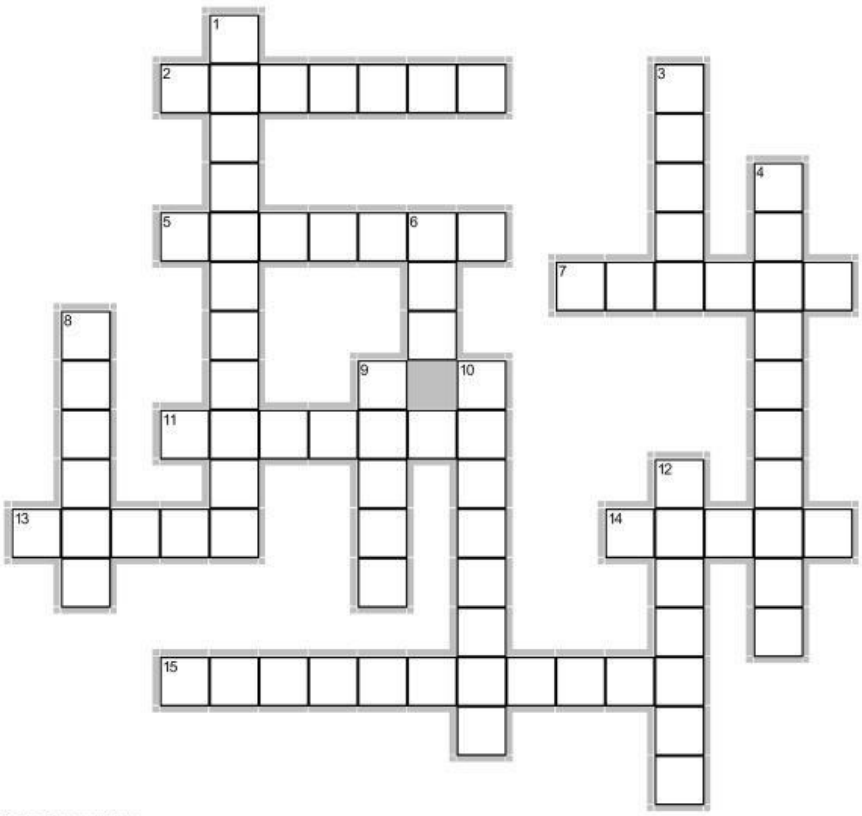


EclipseCrossword.com

MENDATAR

2. Ikatan kovalen yang melibatkan dua pasang elektron ikatan, misalnya pada O2
5. Ikatan antaratom logam yang melibatkan lautan elektron
7. Ion bermuatan positif yang terbentuk karena atom melepas elektron
11. Elektron pada kulit terluar yang terlibat dalam pembentukan ikatan
13. Struktur yang menggambarkan elektron valensi dengan titik dan garis, diambil dari nama seorang ahli kimia Amerika
14. Sifat molekul yang distribusi muatannya tidak merata sehingga memiliki kutub positif dan negatif
15. Bentuk molekul metana (CH4) menurut teori VSEPR

MENURUN

1. Gaya tarik lemah antarmolekul yang namanya diambil dari seorang fisikawan Belanda
3. Kecenderungan atom mencapai 8 elektron pada kulit terluarnya disebut aturan
4. Ikatan kovalen yang pasangan elektronnya berasal dari salah satu atom saja
6. Ikatan yang terbentuk akibat serah terima elektron antara atom logam dan nonlogam.
8. Aturan pencapaian 2 elektron pada kulit terluar, seperti pada atom helium
9. Ion bermuatan negatif yang terbentuk karena atom menerima elektron
10. Ikatan antara atom H pada satu molekul dengan atom N, O, atau F pada molekul lain
12. Ikatan yang terbentuk dari pemakaian bersama pasangan elektron antaratom nonlogam

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS