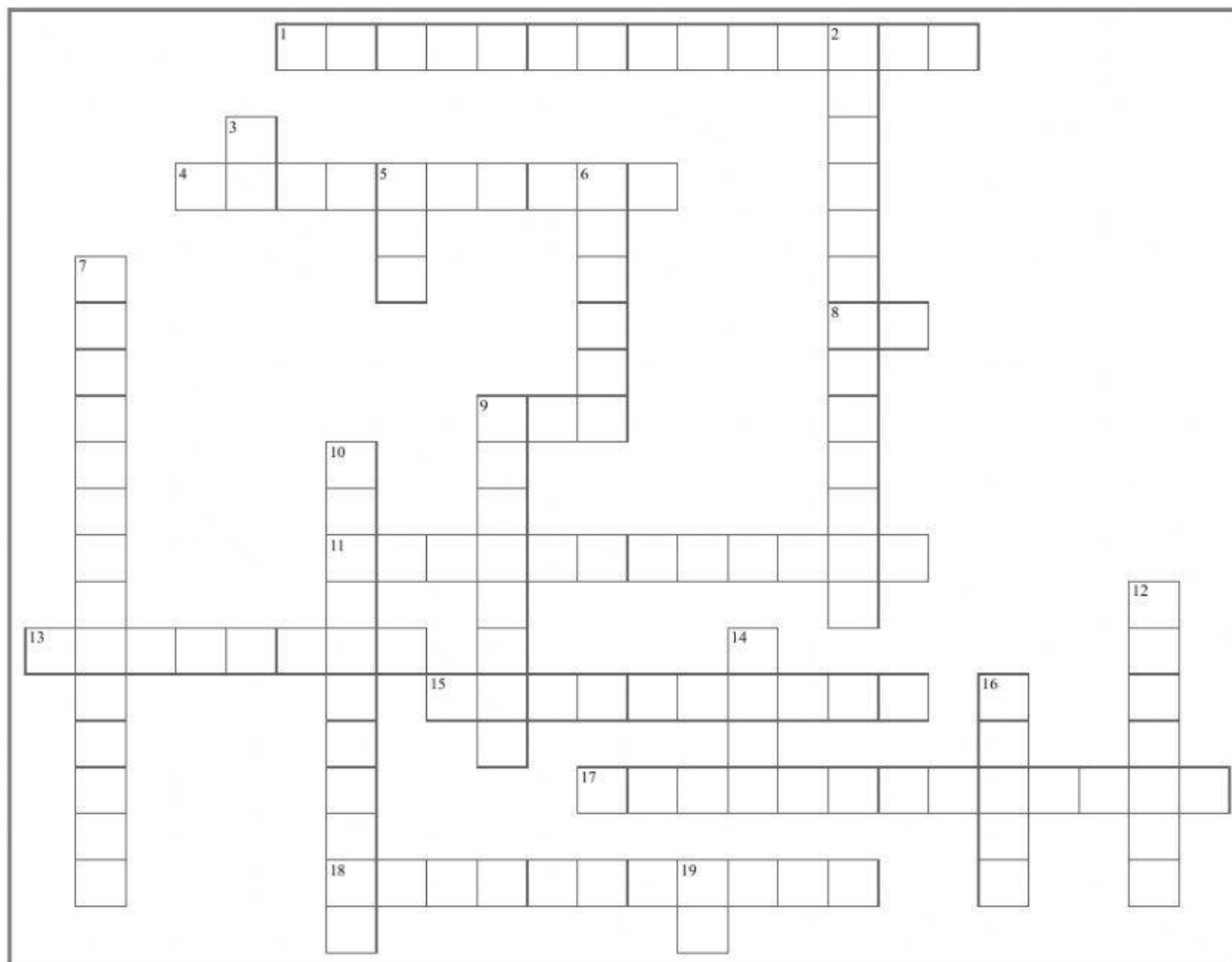


TTS IKATAN KIMIA KELAS X /GASAL/SMA



Across

1. Nama senyawa yang terbentuk dari unsur natrium bernomor atom 11 dan Cl bernomor atom 17
4. Ikatan kovalen yang pasangan elektron yang dipakai bersama berasal dari salah satu atom
8. Rumus kimia senyawa kalium Iodida
9. Unsur X dengan nomor atom 6 berikatan dengan unsur Y nomor atom 17, Jumlah pasangan elektron bebas adalah.....
11. Kecenderungan unsur-unsur untuk memiliki konfigurasi elektron pada kulit terluar sebanyak 2 elektron seperti gas mulia He
13. Ikatan kovalen yang tidak dipengaruhi medan magnet
15. Sifat fisis senyawa antara lain titik leleh dan titik didih yang tinggi, larut dalam pelarut air, Tidak menghantarkan listrik pada fase padat, tetapi menghantarkan listrik dalam fase cair (lelehannya) dan larutan
17. Suatu cara yang diusulkan G.N. Lewis untuk menggambarkan elektron valensi

Down

2. Ikatan kimia yang terbentuk akibat kecenderungan atom-atom untuk menggunakan elektron bersama (share elektron) agar memiliki konfigurasi elektron seperti gas mulia terdekat
3. Jumlah pasangan elektron bebas pada senyawa ammonia
5. Jumlah pasangan elektron yang dipakai bersama gas oksigen
6. Alasan atom-atom saling berikatan
7. Unsur yang cenderung melepas elektron disebut....
9. Senyawa kovalen rangkap 3 dan terbanyak di udara
10. ikatan yang terjadi pada logam akibat tarik-menarik kation di dalam lautan elektron yang bertindak sebagai perekat dan menggabungkan kation-kation
12. Contoh ion yang mempunyai ikatan kovalen semi polar
14. Jumlah pasangan elektron bebas pada senyawa ammonia
16. Ikatan kovalen dalam molekul air

dari atom-atom dengan titik-titik. Simbol Lewis adalah suatu atom atau ion terdiri dari lambang kimia yang dikelilingi oleh titik elektron

18. Kecenderungan unsur-unsur untuk memiliki konfigurasi elektron pada kulit terluar sebanyak 8 elektron seperti gas mulia Ne, Ar, Kr, Xe, Rn

19. Rumus kimia antara Unsur K nomor atom 19 dengan unsur F bernomor atom 9

This crossword puzzle was created by CERIS with [EclipseCrossword](#). Try it today—it's free!