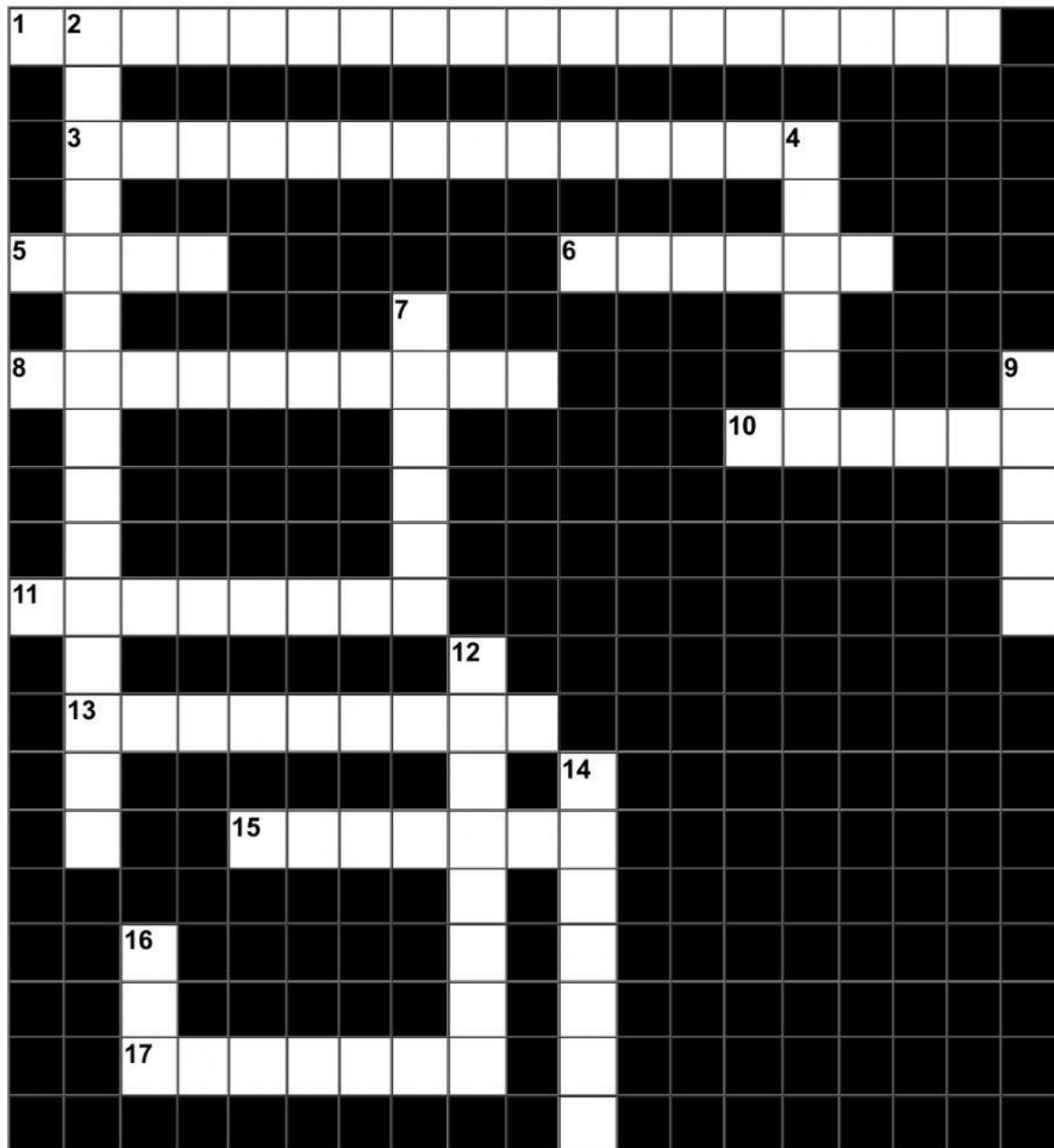


STRUKTUR ATOM DAN SISTEM PERIODIK UNSUR

Baca soal dengan teliti kemudian isi ruang yang kosong sesuai dengan no soal.



Mendatar

- 1 Kemampuan suatu atom untuk menangkap atau menarik elektron dari atom lain
- 3 usaha yang diperlukan untuk memaksa satu atom untuk melepaskan elektronnya.
- 5 Unsur tersusun atas partikel yang sangat kecil dan tidak dapat dibagi lagi
- 6 atom-atom dari unsur yang sama tetapi mempunyai nomor massa yang berbeda
- 8 jumlah proton dan neutron
- 10 partikel subatomik dengan muatan listrik positif +1e muatan elementer dan massa sedikit lebih kecil dari neutron
- 11 partikel subatom yang bermuatan negatif dan umumnya ditulis sebagai e-
- 13 Jumlah proton yang ditemukan dalam inti atom

Menurun

- 2 elektron pada kelompok terluar yang terhubung dengan suatu atom, dan dapat berpartisipasi dalam pembentukan ikatan kimia jika kelopak terluar belum penuh.
- 4 atom-atom yang memiliki nomor massa yang sama tetapi memiliki nomor atom atau jumlah proton berbeda
- 7 Atom-atom unsur yang berbeda (nomor atom berbeda) yang mempunyai jumlah neutron yang sama
- 9 zat tunggal
- 12 kolom unsur-unsur dalam tabel periodik unsur lajur tegak
- 14 terdiri dari dua atau beberapa unsur.
- 16 suatu atom atau molekul yang memiliki muatan listrik total tidak nol

- 15 Lajur mendatar dalam sistem periodik
- 17 partikel penyusun inti atom yang tidak memiliki muatan, dan dilekatkan dengan energi pengikat inti atom