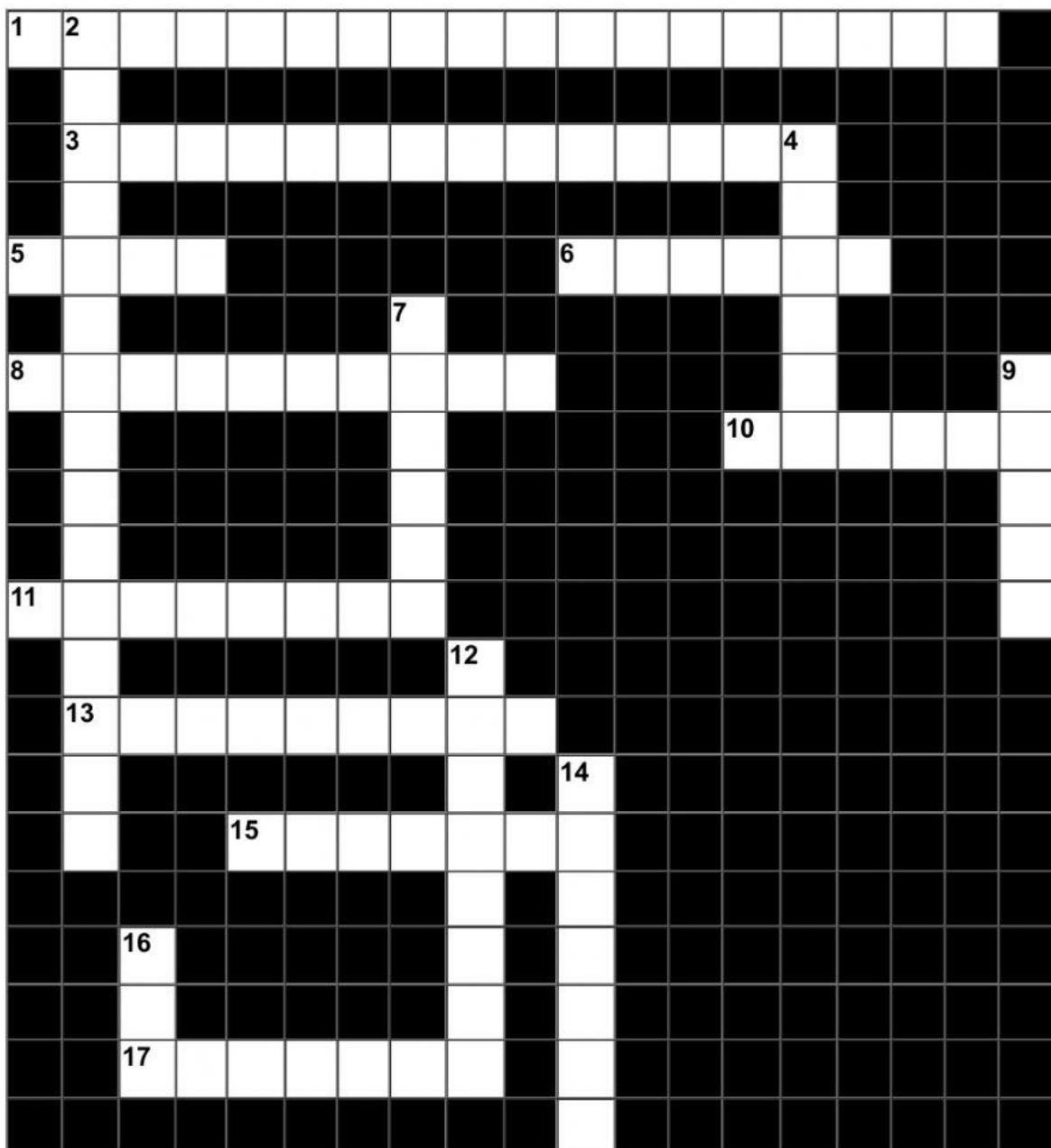


## STRUKTUR ATOM DAN SISTEM PERIODIK UNSUR

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