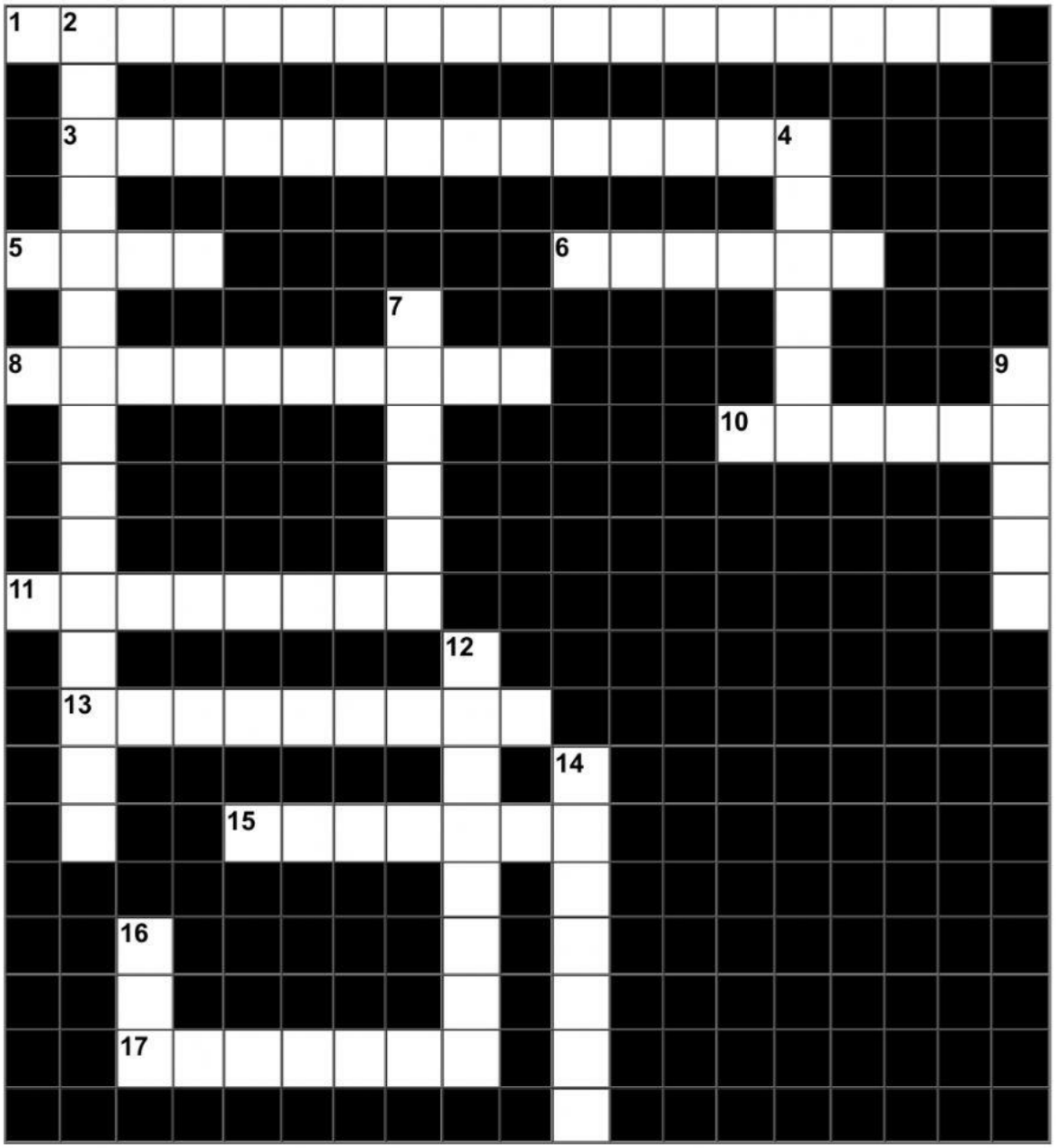
STRUKTUR ATOM DAN SISTEM PERIODIK UNSUR

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 berpatisipasi 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

LIVEWORKSHEETS

ΠΑΕΜΟΣΚΗΕΕΖ

15 Lajur mendatar dalam sistem periodik

17 partikel penyusun inti atom yang tidak memiliki muatan, dan dilekatkan dengan enrgi pengikat inti atom

LIVEWORKSHEETS