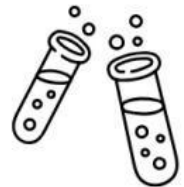
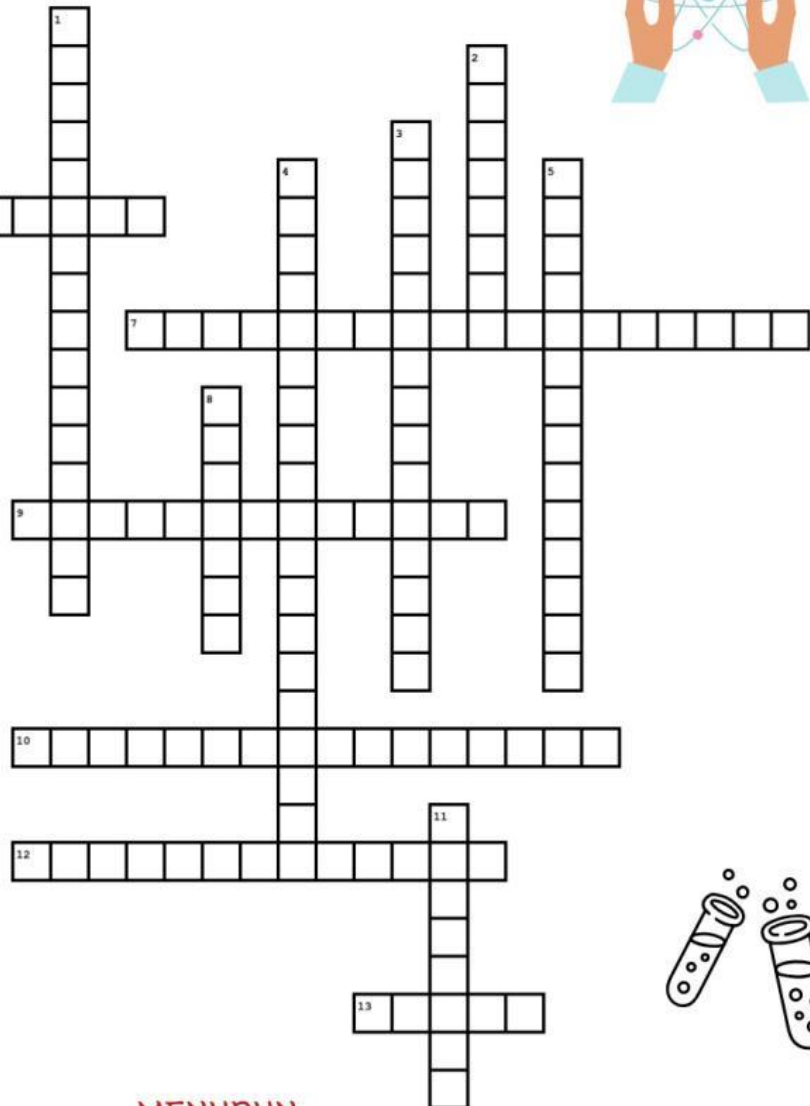
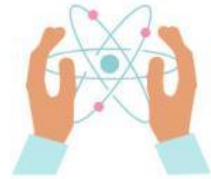


CROSSWORD PUZZLE

Nama :

Kelas :

SISTEM PERIODIK UNSUR



MENDATAR

6. Unsur-unsur disusun berdasarkan kenaikan nomor massa atom, sifat unsur tersebut akan berulang pada unsur kedelapan
7. Kemampuan atom untuk menarik elektron dalam molekul suatu senyawa
9. Dua baris yang terletak pada bagian bawah adalah unsur Lantanida dan Aktinida.
10. Golongan yang terletak diantara golongan IIA dan IIIA.
12. jarak dari inti atom sampai kulit atom yang ditempati elektron terluar.
13. Unsur yang memiliki sifat konduktor listrik yang baik, dapat ditempa, mengkilat dan berwujud padat pada suhu kamar.

MENURUN

1. Besarnya energi yang dibebaskan satu atom netral dalam wujud gas.
2. Susunan unsur-unsur dalam arah vertikal (kolom).
3. Jumlah elektron yang terdapat pada kulit terluar atom unsur.
4. Susunan yang menampilkan unsur-unsur kimia berdasarkan kesamaan sifat kimia dan nomor atomnya.
5. Energi minimum yang diperlukan bagi atom untuk melepaskan satu elektron dari atom atau ion dalam wujud gas.
8. Susunan unsur-unsur dalam arah horizontal (baris).
11. Unsur yang memiliki sifat bukan konduktor listrik yang baik, rapuh saat berwujud padat, tidak mengkilat, dan dapat berwujud padat, cair, atau gas pada suhu kamar.