# KONFIGURASI ELEKTRON

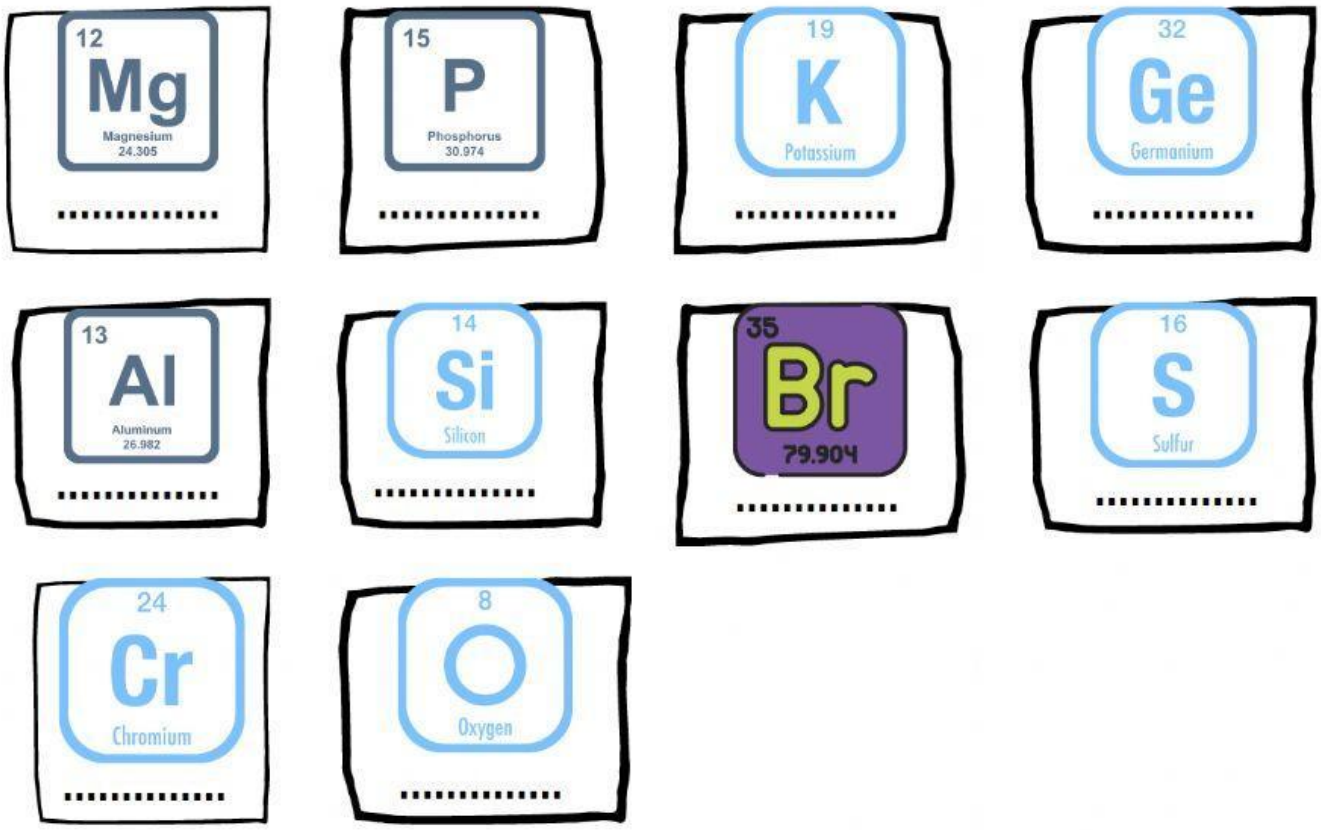
Konfigurasi elektron merupakan susunan elektron di dalam suatu atom. Konfigurasi elektron yang dipelajari saat ini berdasarkan kulit atom. Kulit atom terdiri dari:

- Kulit K (elektron maksimal 2)
- Kulit L (elektron maksimal 8)
- Kulit M ((elektron maksimal 18)
- Kulit N (elektron maksimal 32)

Contoh atom Kalsium dengan nomor atom 20, maka konfigurasi elektronnya 2, 8, 8, 2.

## LATIHAN

Geser konfigurasi elektron di bawah ke gambar unsur yang sesuai!




2, 8, 8, 1 | 2, 8, 6 | 2, 6 | 2, 8, 18, 7 | 2, 8, 18, 4

2, 8, 4 | 2, 8, 8, 6 | 2, 8, 3 | 2, 8, 5 | 2, 8, 2

LIVEWORKSHEETS