

LKPD (Lembar Kerja Peserta Didik)

The Periodic Table of the Elements

Legend:

- Alkali metals
- Alkaline earth metals
- Transition metals
- Lanthanides
- Actinides
- Halogens
- Noble gases
- Hydrogens

SISTEM PERIODIK UNSUR



Nama:

Kelas:

Hari/Tanggal:



LKPD Konfigurasi Elektron (Lembar Kerja Peserta Didik)

TUJUAN PEMBELAJARAN

- Peserta didik mampu menjelaskan perkembangan Sistem Periodik Unsur
- Peserta didik dapat menentukan letak unsur dalam tabel periodik unsur berdasarkan konfigurasi elektron.
- Peserta didik mampu menjelaskan sifat periodik unsur berdasarkan letaknya dalam tabel periodik unsur



INDIKATOR PENCAPAIAN TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu menjelaskan perkembangan sistem periodik unsur, serta menentukan dan menjelaskan letak unsur dalam tabel periodik unsur





PETUNJUK PENGGUNAAN

1. Biasakan untuk membaca doa sebelum memulai belajar
2. Baca dan cermati tujuan pembelajaran yang ingin dicapai dalam kegiatan pembelajaran pada LKPD
3. Pahami setiap perintah pada tahapan kegiatan pembelajaran di dalam LKPD
4. Lakukan kegiatan pembelajaran berikut dengan kelompokmu



Lembar Kerja

Stimulasi



Perhatikan gambar berikut!

apakah kalian pernah ke minimarket?

berdasarkan apa penyusunan barang-barang di minimarket tersebut?

The Periodic Table of the Elements

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------------------|------------------------|--------------------------|--------------------------|---------------------------|------------------------|--------------------------|--------------------------|---------------------------|------------------------|--------------------------|--------------------------|---------------------------|------------------------|--------------------------|--------------------------|---------------------------|------------------------|--------------------------|--------------------------|----------------------|----------------------|---------------------|----------------------|-----------------------|------------------|--------------------|--------------------|--------------------|------------------|---------------------|-----------------------|---------------------|----------------------|---------------------|---------------------|----------------------|-----------------------|--------------------|-----------------------|---------------------|------------------------|------------------------|-----------------------|---------------------|-----------------------|--------------------|---------------------|--------------------|-----------------|----------------------|-----------------------|-------------------|-------------------|--------------------|--------------------|-----------------------|--------------------|--------------------------|-----------------------|------------------------|----------------------|----------------------|------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|--------------------|---------------------|-----------------------|----------------------|--------------------|------------------------|---------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|---------------------|------------------------|--------------------------|-------------------------|-------------------------|------------------------|-----------------------|--------------------------|-------------------------|--------------------------|-------------------------|--------------------------|-----------------------|-------------------------|-------------------------|--------------------------|-----------------------|-------------------------|-------------------------|--------------------------|-----------------------|-------------------------|--------------------------|
| 1 IA 11A | 2 IIA 2A | 3 IIIB 3A | 4 IVB 4A | 5 VB 5A | 6 VIB 6A | 7 VIIB 7A | 8 VIII 8 | 9 VIII 8 | 10 VIII 8 | 11 IB 1B | 12 IIB 2B | 13 IIIA 3A | 14 IVA 4A | 15 VA 5A | 16 VIA 6A | 17 VIIA 7A | 18 VIIIA 8A | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 H Hydrogen | 2 He Helium | 3 Li Lithium | 4 Be Beryllium | 5 B Boron | 6 C Carbon | 7 N Nitrogen | 8 O Oxygen | 9 F Fluorine | 10 Ne Neon | 11 Na Sodium | 12 Mg Magnesium | 13 Al Aluminum | 14 Si Silicon | 15 P Phosphorus | 16 S Sulfur | 17 Cl Chlorine | 18 Ar Argon | 19 K Potassium | 20 Ca Calcium | 21 Sc Scandium | 22 Ti Titanium | 23 V Vanadium | 24 Cr Chromium | 25 Mn Manganese | 26 Fe Iron | 27 Co Cobalt | 28 Ni Nickel | 29 Cu Copper | 30 Zn Zinc | 31 Ga Gallium | 32 Ge Germanium | 33 As Arsenic | 34 Se Selenium | 35 Br Bromine | 36 Kr Krypton | 37 Rb Rubidium | 38 Sr Strontium | 39 Y Yttrium | 40 Zr Zirconium | 41 Nb Niobium | 42 Mo Molybdenum | 43 Tc Technetium | 44 Ru Ruthenium | 45 Rh Rhodium | 46 Pd Palladium | 47 Ag Silver | 48 Cd Cadmium | 49 In Indium | 50 Sn Tin | 51 Sb Antimony | 52 Te Tellurium | 53 I Iodine | 54 Xe Xenon | 55 Cs Cesium | 56 Ba Barium | 57 La Lanthanum | 58 Ce Cerium | 59 Pr Praseodymium | 60 Nd Neodymium | 61 Pm Promethium | 62 Sm Samarium | 63 Eu Europium | 64 Gd Gadolinium | 65 Tb Terbium | 66 Dy Dysprosium | 67 Ho Holmium | 68 Er Erbium | 69 Tm Thulium | 70 Yb Ytterbium | 71 Fr Francium | 72 Ra Radium | 73 Lr Lawrencium | 74 Rf Rutherfordium | 75 Db Dubnium | 76 Sg Seaborgium | 77 Bh Bohrium | 78 Hs Hassium | 79 Mt Meitnerium | 80 Ds Darmstadtium | 81 Rg Roentgenium | 82 Cn Copernicium | 83 Uut Ununtrium | 84 Fl Flerovium | 85 Uup Ununpentium | 86 Lv Livermorium | 87 Uus Ununseptium | 88 Uuo Ununoctium | 89 Uuq Ununquadium | 90 Uub Ununbium | 91 Uue Ununhexium | 92 Uuo Ununoctium | 93 Uuq Ununquadium | 94 Uub Ununbium | 95 Uue Ununhexium | 96 Uuo Ununoctium | 97 Uuq Ununquadium | 98 Uub Ununbium | 99 Uue Ununhexium | 100 Uuo Ununoctium |
| 101 Uuq Ununquadium | 102 Uub Ununbium | 103 Uue Ununhexium | 104 Uuo Ununoctium | 105 Uuq Ununquadium | 106 Uub Ununbium | 107 Uue Ununhexium | 108 Uuo Ununoctium | 109 Uuq Ununquadium | 110 Uub Ununbium | 111 Uue Ununhexium | 112 Uuo Ununoctium | 113 Uuq Ununquadium | 114 Uub Ununbium | 115 Uue Ununhexium | 116 Uuo Ununoctium | 117 Uuq Ununquadium | 118 Uub Ununbium | 119 Uue Ununhexium | 120 Uuo Ununoctium | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

Legend: 101-118 (red), 119-120 (orange), 101-118 (yellow), 101-118 (green), 101-118 (light green), 101-118 (teal), 101-118 (blue), 101-118 (purple), 101-118 (cyan)

Apa dasar pengelompokan unsur dalam sistem periodik?

Perkembangan Sistem Periodik Unsur



Perhatikan dan pahami penjelasan video di bawah ini!



1. Carilah informasi mengenai perkembangan sistem periodik dari berbagai sumber!
2. Lengkapi tabel berikut ini berdasarkan informasi yang diperoleh!

| Tokoh Penggagas Sistem Periodik | Dasar Pengelompokkan | Kelemahan | Kelebihan |
|---------------------------------|----------------------|-----------|-----------|
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |



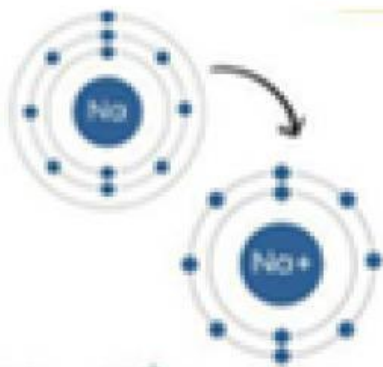
Jari-jari Atom



jari-jari atom adalah

Bagaimana kecenderungan jari-jari atom dalam satu golongan dan satu periode?

Energi Ionisasi



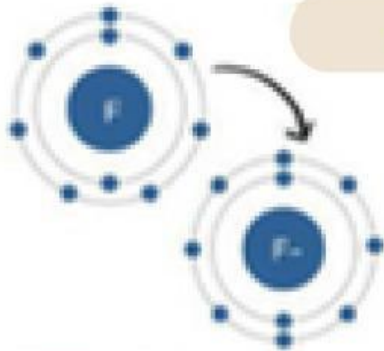
Energi Ionisasi adalah



Bagaimana kecenderungan energi ionisasi dalam satu golongan dan satu periode?



Afinitas Elektron



Afinitas elektron adalah

Bagaimana kecenderungan afinitas elektron dalam satu golongan dan satu periode?

Keelektronegatifan



keelektronegatifan adalah

Bagaimana kecenderungan keelektronegatifan dalam satu golongan dan satu periode?