



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

PERKEMBANGAN SISTEM PERIODIK UNSUR

Periodic Table of the Elements																									
1 1IA 1A	2 2IA 2A	3 3IB 3B	4 4IB 4B	5 5IB 5B	6 6IB 6B	7 7IB 7B	8 VIIIB 8B	9 VIIIB 8B	10	11 IB 1B	12 IBB 2B	13 IIIA 3A	14 IVIA 4A	15 VIA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	18 VIIA 8A								
1 H Hydrogen 1.008	2 Be Boron 9.012	3 Li Lithium 6.941	4 Be Boron 9.012	5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.012	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.998	10 Ne Neon 20.183	11 Na Sodium 22.990	12 Mg Magnesium 24.312	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.085	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.065	17 Cl Chlorine 35.452	18 Ar Argon 39.948								
11 Na Sodium 22.990	12 Mg Magnesium 24.312	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.085	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.065	17 Cl Chlorine 35.452	18 Ar Argon 39.948	19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.08	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.867	23 V Vanadium 50.942	24 Cr Chromium 51.996	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Iron 55.845	27 Co Cobalt 58.935	28 Ni Nickel 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.401	31 Ga Gallium 69.720	32 Ge Germanium 72.611	33 As Arsenic 74.944	34 Se Selenium 78.971	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.798
19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.08	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.867	23 V Vanadium 50.942	24 Cr Chromium 51.996	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Iron 55.845	27 Co Cobalt 58.935	28 Ni Nickel 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.401	31 Ga Gallium 69.720	32 Ge Germanium 72.611	33 As Arsenic 74.944	34 Se Selenium 78.971	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.798								
37 Rb Rubidium 85.467	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.905	40 Zr Zirconium 91.223	41 Nb Niobium 92.906	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 97.90	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.905	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.87	48 Cd Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.711	51 Sb Antimony 121.76	52 Te Tellurium 127.601	53 I Iodine 126.904	54 Xe Xenon 131.33								
55 Ca Calcium 40.08	56 Ba Barium 55.845	57 Sr Strontium 87.62	58 Hf Hafnium 178.49	59 Ta Tantalum 180.947	60 W Tungsten 183.84	61 Re Rhenium 190.23	62 Os Osmium 190.23	63 Ir Iridium 192.217	64 Pt Platinum 195.08	65 Au Gold 196.967	66 Hg Mercury 200.59	67 Tl Thallium 204.41	68 Pb Lead 207.2	69 Bi Bismuth 208.98	70 Po Polonium 209.98	71 At Astatine 210.0	72 Rn Radium 226.025								
87 Fr Francium 223.013	88-103 Ra Radium 226.025	104 Rf Rutherfordium 261.012	105 Db Dubnium 262.013	106 Sg Seaborgium 263.013	107 Bh Bhertium 264.013	108 Hs Hassium 265.013	109 Mt Meitnerium 268.013	110 Ds Darmstadtium 285.013	111 Rg Roentgenium 287.013	112 Cn Copernicium 285.013	113 Nh Nhastium 286.013	114 Fl Florium 286.013	115 Mc Moscovium 287.013	116 Lv Livermorium 293.013	117 Ts Tennessine 293.013	118 Og Oganesson 294.013									
Lanthanide Series																									
Actinide Series																									
Alkaline Earth Metals																									
Transition Metals																									
Post-transition Metals																									
Metalloids																									
Nonmetals																									
Metalloids																									
Nonmetals																									
Halogen																									
Noble Gases																									

GROUP :

NAMA :

1.

2.

3.

KELAS :

Introduction

Instruksi Menggunakan e-LKPD

Untuk menggunakan lembar kerja peserta didik elektronik berikut sebagai sumber belajar, harap perhatikan petunjuk penggunaan lembar kerja peserta didik elektronik berikut:

1. Perhatikan tujuan pembelajaran dalam lembar kerja peserta didik elektronik ini
2. Diskusikan dengan kelompok yang telah dibagi.
3. Bacalah buku, bahan ajar, dan literatur terkait lainnya sebelum mengerjakan lembar kerja peserta didik elektronik.
4. Materi dapat dicari dari berbagai sumber seperti buku teks, internet, artikel, dan sebagainya.
5. Kerjakan dengan cermat dan penuh tanggung jawab.
6. Jawablah pertanyaan dengan benar.



Tujuan Pembelajaran

Peserta didik mampu menjelaskan perkembangan sistem periodik unsur melalui LKPD elektronik berbasis Problem Based Learning.

Fase 1

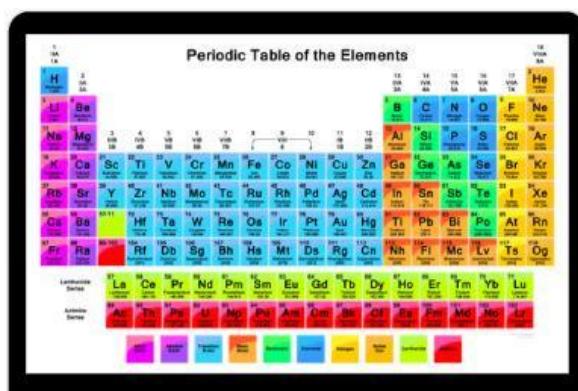
Orientasi Masalah

Perhatikan gambar berikut ini!



Apakah kalian pernah ke supermarket?

Berdasarkan apa penyusunan barang-barang di supermarket?



Pada gambar tabel periodik disamping, apa dasar pengelompokan unsur dalam sistem periodik?

Your answer here:

Fase 2

Pengorganisasian Siswa

1. Duduklah dalam kelompok masing-masing yang beranggotakan 4/5 peserta didik.
2. Buka video pembelajaran dan materi pembelajaran berikut untuk memahami lebih lanjut dan memecahkan masalah di bawah ini.

SCAN ME



Video link:

<https://www.youtube.com/watch?v=4HucdpXAFTg>



Teaching Material link:

<https://drive.google.com/drive/folders/1hOpB0RGNAVOQCdYQuqiKQIfbLB-nRiw4>

Fase 3

Membantu Investigasi Individu dan Kelompok

**Setelah membaca materi ajar dan menonton video,
mari kita kerjakan soal berikut.**

Carilah informasi mengenai sejarah perkembangan sistem periodik dari berbagai sumber! Lengkapilah tabel berikut ini berdasarkan informasi yang diperoleh

Tokoh Penggagas Sistem Periodik	Nama Sistem Periodik	Dasar Pengelompokan

Fase 4

Mengembangkan dan Menyajikan Hasil Diskusi

Setelah melakukan diskusi dan menganalisis kajian pustaka, sampaikan hasil diskusi kelompok di depan kelas sesuai dengan hasil diskusi kelompok masing-masing.

Fase 5

Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah

Berdasarkan sudah mempelajari dasar pengelompokan unsur yang dikemukakan oleh beberapa tokoh. Bandingkan kelebihan dan kekurangan tiap-tiap pengelompokan unsur tersebut dan buatlah rangkuman mengenai perkembangan sistem periodik unsur!