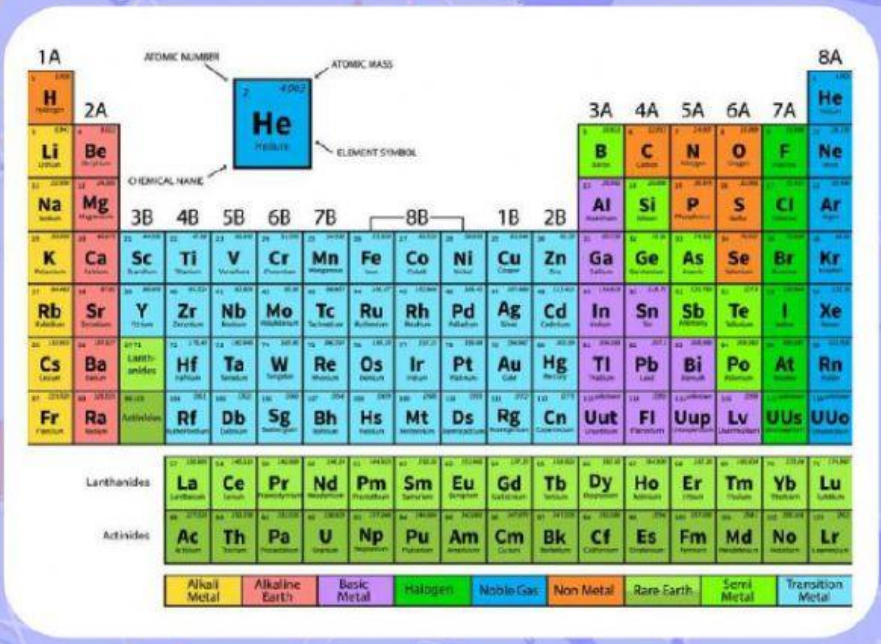
LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

Sistem Periodik Unsur
Kelas 10



Nama :

No. absen :

Kelas :

LIVEWORKSHEETS

Kompetensi Dasar

Menganalisis perkembangan tabel periodik unsur dari sistem klasik sampai sistem periodik modern

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik dapat menyebutkan kelebihan dan kekurangan SPU klasik dan modern
2. Peserta didik dapat membedakan antara golongan dan periodik
3. Peserta didik dapat mengetahui orbital/ blok s, p, d, f beserta golongan di dalamnya
4. Peserta didik dapat memahi sifat-sifat periodik unsur

Petunjuk

1. Awali belajar dengan membaca Bismillah
2. Bacalah lembar peserta didik ini dengan cermat dan teliti
3. Belajarlah dengan semaksimal mungkin dan kerjakan tugas-tugas yang ada
4. Jika mengalami kesulitan, tanyakan perihal tersebut pada gurumu
5. Jika sudah selesai, kumpulkan lembar kerja peserta didik kepada guru
6. Akhiri belajar dengan membaca Hamdallah

LIVEWORKSHEETS

Perkembangan Sistem Periodik Unsur

Sistem **periodik** unsur adalah suatu tabel yang berisi **unsur-unsur** yang dikemas secara berkala **dalam bentuk periode** dan golongan berdasarkan kemiripan **dan** sifat-sifat unsurnya

Robert Boyle adalah orang pertama yang memberikan tentang definisi bahwa unsur adalah suatu **zat** yang **tidak** dapat lagi dibagi-bagi menjadi dua **zat** atau lebih **dengan** cara **kimia**

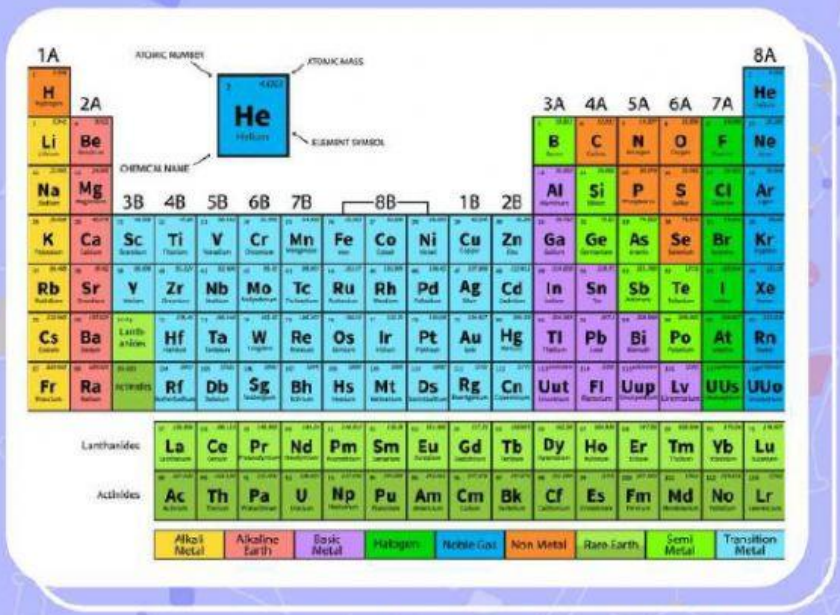


Perkembangan SPU menurut:

1. Robert Boyle
2. Antoine Lavoisier
3. Johann Wolfgang Dobereiner
4. John Newlands
5. Henry Moseley
6. Dmitri Mendeleev

Sifat-sifat SPU berdasarkan:

1. Jari-jari atom
2. Keelektronegatifan
3. Energi ionisasi
4. Afinitas Elektron



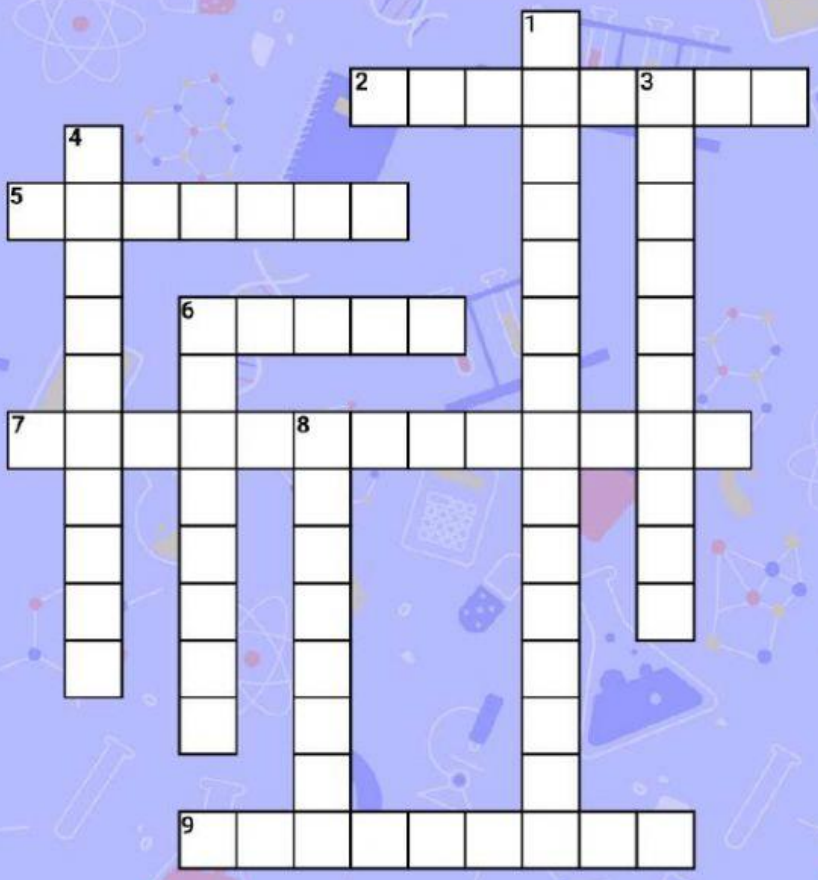
LIVEWORKSHEETS

A. Hubungkan pernyataan berikut dengan baik dan benar!

Sistem periodik ini disusun menurut kenaikan massa atom, bukan nomor massanya dan disusun ke dalam periode golongan	Henry Moseley
Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan massa atom dan kemiripan sifat (kimia dan fisika)	Hukum Triade Dobereiner
Sistem periodik ini hanya sesuai untuk unsur dengan massa atom kecil, sedangkan unsur dengan massa atom yang besar ketika disusun tidak memiliki pengulangan sifat	Hukum Oktaf dari Newlands
Sistem periodik ini tidak dapat mengklasifikasikan unsur-unsur yang jumlahnya banyak dan mirip	Mendelev

LIVEWORKSHEETS

B. Isilah teka teki silang ini dengan benar!



Mendatar

2. Apabila unsur-unsur dikelompokkan berdasarkan kenaikan massa atom relatifnya, unsur nomor 8 mempunyai kemiripan sifat dengan unsur ke-1. Pengelompokkan ini dikemukakan oleh ...
5. Sistem periodik unsur yang kita pakai sekarang merupakan pengembangan sistem periodik unsur yang dikemukakan oleh ...
6. Jumlah Periode dalam SPU
7. Perbedaan sifat unsur transisi dengan unsur utama
9. Nama golongan unsur yang berada pada unsur transisi dalam periode 6

Menurun

1. Unsur-unsur H, Li, dan Na yang terletak dalam golongan IA ditentukan berdasarkan ...
3. Mendeleev menyusun sistem periodik berdasarkan kenaikan ...
4. Hukum Triade merupakan salah satu cara pengelompokkan unsur yang dikemukakan oleh ...
6. Unsur-unsur golongan B
8. Lajur vertikal dalam sistem periodik

LIVEWORKSHEETS