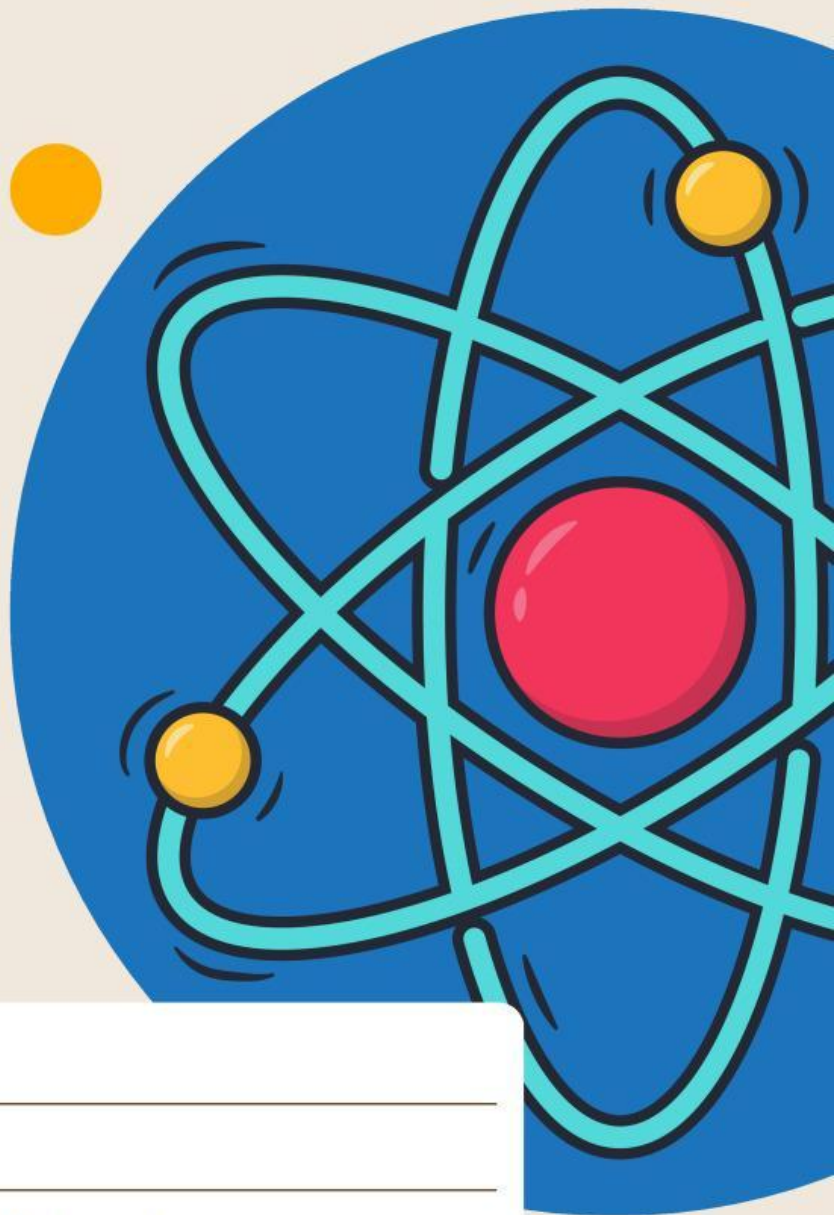


KIMIA

Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

Struktur Atom



Kelompok: _____

Kelas: _____

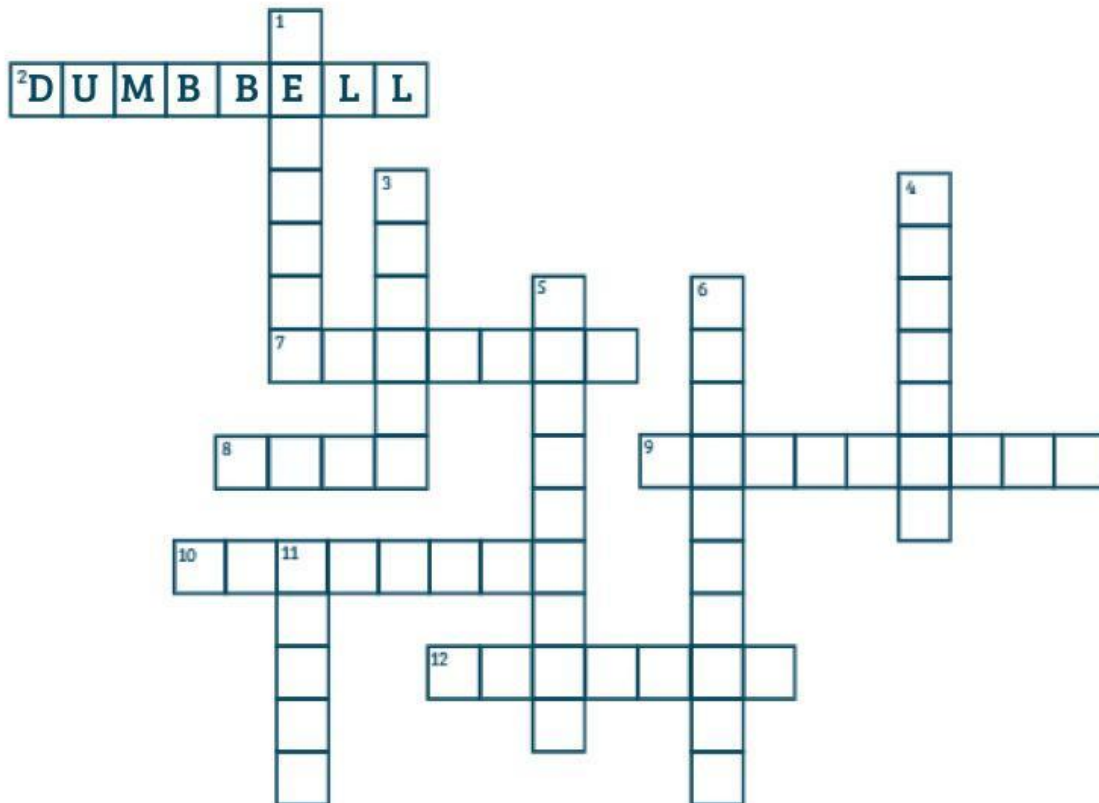
No Absen Anggota Kelompok: _____

AKTIVITAS 1

Lembar Kerja TTS



Inti Atom



Mendatar

2. Bentuk geometri dari orbital p.
7. Nama lain dari proton dan neutron di dalam inti.
8. Penemu model atom dengan orbit yang tetap.
9. Penemu neutron.
10. Teori atom yang menyatakan bahwa elektron berada di awan elektron.
12. Penemu model atom yang menggambarkan atom seperti roti kismis.

Menurun

1. Partikel subatom yang tidak bermuatan.
3. Partikel subatom dengan muatan negatif.
4. Muatan inti atom.
5. Jumlah proton dalam inti atom disebut...
6. Penemu model atom yang terdiri dari inti dan elektron yang mengelilinginya.
11. Orbital tempat elektron berada.

Dikerjakan Oleh: _____

Aktivitas 2

Evolusi Model Atom

Instruksi:

Isilah tabel berikut dengan tepat!

No.	Model Atom	Tokoh Ilmuwan	Ciri-Ciri Utama
1.	Bola Pejal		
2.	Roti Kismis		
3.	Inti Bermuatan		
4.	Orbit Elektron		
5.	Mekanika Kuantum		

Dikerjakan Oleh: _____

Aktivitas 3

Nomor Atom dan Massa



Unsur X memiliki 17 proton, 17 elektron, dan 18 neutron.

a. Nomor atom: _____

b. Nomor massa: _____



Jika suatu unsur memiliki nomor atom 9 dan nomor massa 19

a. Jumlah proton = _____

b. Jumlah neutron = _____

c. Jumlah elektron = _____



Unsur X memiliki 17 proton, 17 elektron, dan 18 neutron.

a. Nomor atom: _____

b. Nomor massa: _____

Dikerjakan Oleh: _____

Aktivitas 4

Pemahaman Konsep

Instruksi:

Jawablah pertanyaan berikut dengan jelas dan tepat!

Pertanyaan:

1. Jelaskan apa yang dimaksud dengan konfigurasi elektron!

Jawab: _____

2. Bagaimana hubungan antara elektron valensi dengan golongan dalam tabel periodik?

Jawab: _____

3. Mengapa unsur Na cenderung membentuk ion bermuatan +1? Jelaskan dengan konfigurasi elektronnya.

Jawab: _____

4. Jelaskan perbedaan antara isotop, isobar, dan isoton disertai contoh!

Jawab: _____

5. Mengapa model atom Bohr dianggap lebih baik dari model atom Rutherford?

Jawab: _____
