



Lembar Diskusi Peserta Didik

LOPD

Perkembangan Teori Atom



Nama :

Kelas :

Model Atom Dalton

Kelebihan & Kelemahan

Model Atom Thomson

Kelebihan & Kelemahan

Model Atom Rutherford

Kelebihan & Kelemahan

Model Atom Bohr

Kelebihan & Kelemahan

Model Mekanika Kuantum

Kelebihan & Kelemahan

Model Atom Dalton



Model Atom Thomson



Model Atom Rutherford



Model Atom Bohr



Model Mekanika Kuantum



Model atom yang menyerupai roti kismis karena elektronnya tersebar seperti kismis, dikemukakan oleh...

Dengan menggunakan angka 1-5 (1 adalah yang paling awal), urutkan teori atom berikut ini berdasarkan urutan waktu ketika teori tersebut dikemukakan:

	Atom sebagian besar terdiri dari ruang kosong. Sebagian besar massa terkonsentrasi di pusat (inti atom).
	Partikel bermuatan negatif disebut elektron. Atom dianggap sebagai elektron yang tersebar di dalam massa bermuatan positif.
	Elektron berada di wilayah di sekitar inti yang disebut awan elektron, bukan pada tingkat energi.
	Setiap jenis materi terdiri dari satu jenis atom saja. Atom terlalu kecil untuk dilihat.
	Elektron tersusun dalam tingkat energi. Atom menyerupai sistem tata surya.

Empat peneliti yang berkontribusi pada pengembangan teori atom adalah Dalton, Thomson, Rutherford, dan Bohr. Siapa yang pertama kali mengajukan masing-masing ide berikut?

Atom mengandung elektron

Atom mengandung inti.

Semua atom dari unsur yang sama adalah identik.

Atom seperti roti kismis, di mana elektron adalah kismisnya.

Elektron ada pada tingkat energi tertentu.

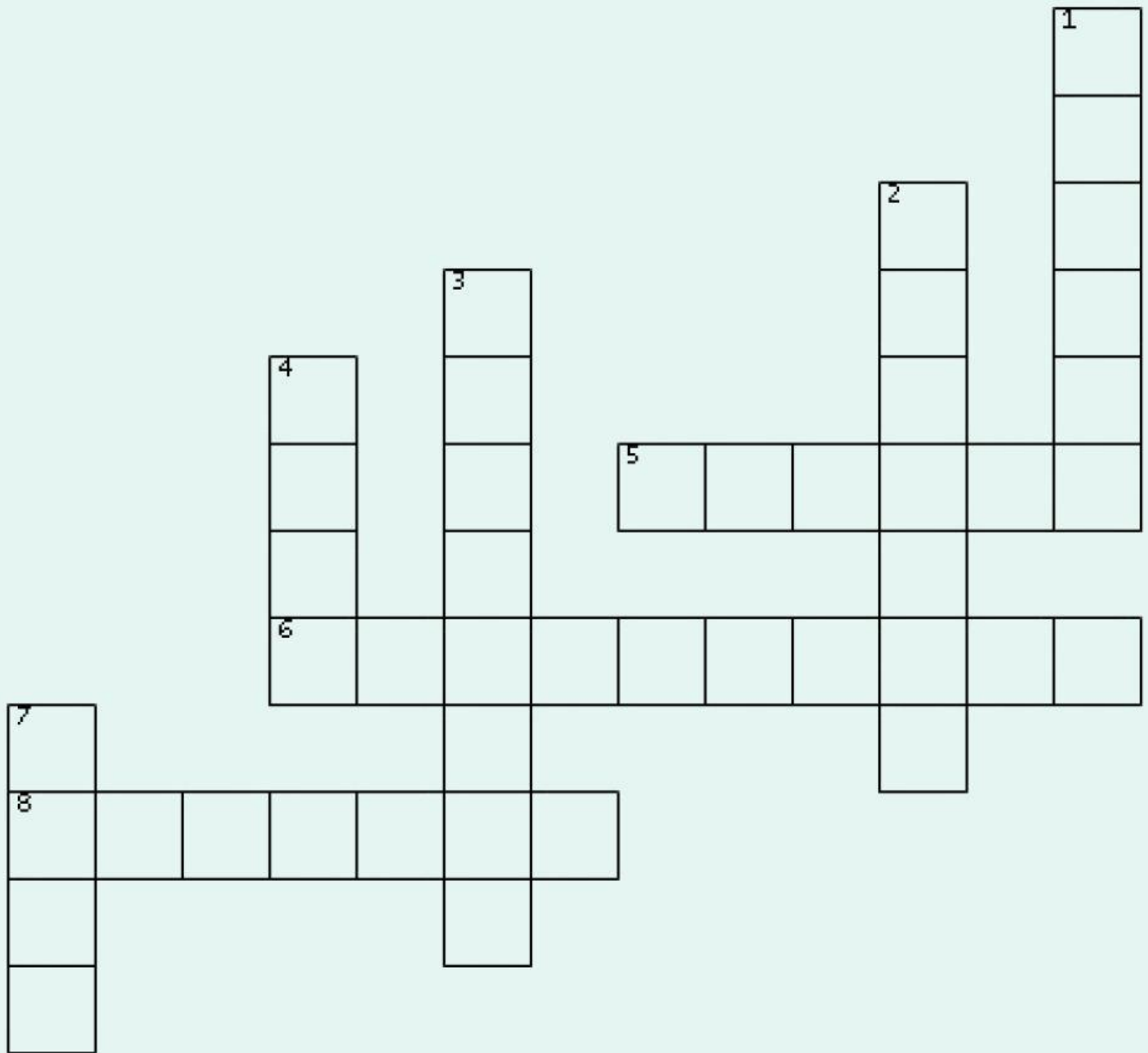
Semua materi terdiri dari partikel-partikel kecil yang tidak dapat dibagi.

Atom mengandung partikel subatom.

Pusat atom bermuatan positif.

Petunjuk:

- Gunakan petunjuk untuk mengisi kata-kata di kotak.
- Kata-kata dapat menyilang atau menurun.



ACROSS

5. Membentuk model teori atom; merupakan guru sekolah Inggris
6. Menemukan inti atom menggunakan eksperimen lempeng emasnya
8. Ilmuwan menemukan elektron

DOWN

1. Partikel positif dalam inti atom
2. Partikel netral dalam inti atom
3. Partikel bermuatan negatif yang mengelilingi inti
4. Mengembangkan model atom di mana elektron mengorbit inti pada tingkat energi
7. Partikel terkecil dari suatu unsur yang memiliki sifat-sifat unsur tersebut