

ATOM

Subject:

IPA



Teori Atom



Tentukan nama model atom di bawah ini dengan mengklik tanda panah yang ada dalam kotak!

Diagram showing five different atomic models with dropdown menus below them for identification:

- Model 1: A central nucleus with a yellow glow, labeled "Awan Elektron", "Proton", "Elektron", "Inti atom", and "Neutron".
- Model 2: A solid red sphere.
- Model 3: A central nucleus with a red and blue particle, and a single red particle orbiting.
- Model 4: A central nucleus with a legend: "Proton" (blue circle with '+'), "Neutron" (red circle with '-'), and "Elektron" (black circle with '-').
- Model 5: A central nucleus with a legend: "Elektron" (green circle with '-'), "Proton" (red circle with '+'), and "Neutron" (blue circle with '-').

Model Atom

Drag (Seret) kotak biru dan drop (jatuhkan) di kotak yang sesuai



Diagram of an atom with four blue boxes at the top: "Proton", "elektron", "neutron", and "Kulit atom". Arrows point from these boxes to a Bohr-style atomic model. To the right of the model are four empty white boxes for labeling.

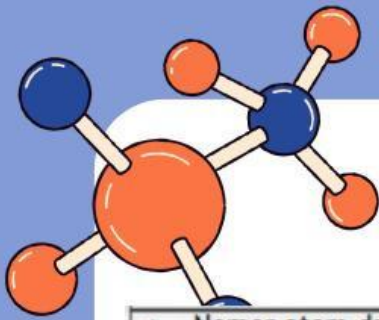
Lambang Atom

Seret kata pada kotak di samping dan letakkan pada kotak kosong yang sesuai!

Diagram of the atomic symbol ${}^A_Z X$ with arrows pointing to three empty boxes: an orange box for the top number (A), a purple box for the bottom number (Z), and a blue box for the symbol (X).

Three stacked boxes for labeling: "Lambang atom", "Nomor massa", and "Nomor atom".





1. Nomor atom dari ${}_{10}^{20}\text{Ne}$ adalah	<input type="text"/>	<input type="text" value="16"/>	<input type="text" value="20"/>
2. Nomor massa dari ${}_{8}^{16}\text{O}$ adalah	<input type="text"/>	<input type="text" value="8"/>	<input type="text" value="14"/>
3. Jumlah proton dari ${}_{20}^{40}\text{Ca}$ adalah	<input type="text"/>	<input type="text" value="10"/>	<input type="text" value="27"/>
4. Jumlah neutron dari ${}_{6}^{14}\text{C}$ adalah	<input type="text"/>	<input type="text" value="6"/>	<input type="text" value="22"/>
5. Jumlah neutron dari atom yang memiliki nomor atom 7 dan nomor massa 13 adalah	<input type="text"/>	<input type="text" value="39"/>	<input type="text" value="32"/>
6. Suatu atom memiliki jumlah proton 13 dan jumlah neutron 14, maka nomor massa atom tersebut adalah	<input type="text"/>		
7. Jumlah neutron dari atom dengan nomor atom 15 dan nomor massa 29 adalah	<input type="text"/>		
8. Suatu atom memiliki nomor massa 73 dan jumlah neutron 41, maka jumlah elektron atom tersebut adalah	<input type="text"/>		
9. Jumlah elektron yang dimiliki oleh atom dengan nomor massa 89 dan jumlah neutronnya 50 adalah	<input type="text"/>		
10. Jumlah neutron pada atom dengan nomor atom 18 dan nomor massa 40 adalah	<input type="text"/>		



Amatilah dengan cermat tabel berikut kemudian lengkapilah kolom yang masih kosong dengan teliti

No	Lambang Unsur	Nama Unsur	Nomor atom	Nomor massa	Proton	Elektron	Neutron
1	${}_{11}^{23}\text{Na}$		11	23	11	11	12
2	${}_{19}^{39}\text{K}$		39	19
3	${}_{12}^{24}\text{Mg}$		12	12
4	${}_{20}^{40}\text{Ca}$		40	20
5	${}_{8}^{16}\text{O}$		8	16
6	${}_{26}^{56}\text{Fe}$		26	30
7	${}_{18}^{40}\text{Ar}$		18	22
8	${}_{17}^{35}\text{Cl}$		17	17	18
9	${}_{13}^{27}\text{Al}$		13	27
10	${}_{79}^{197}\text{Au}$		197	79