Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

Ilmu Pengetahuan Alam Kelas 10

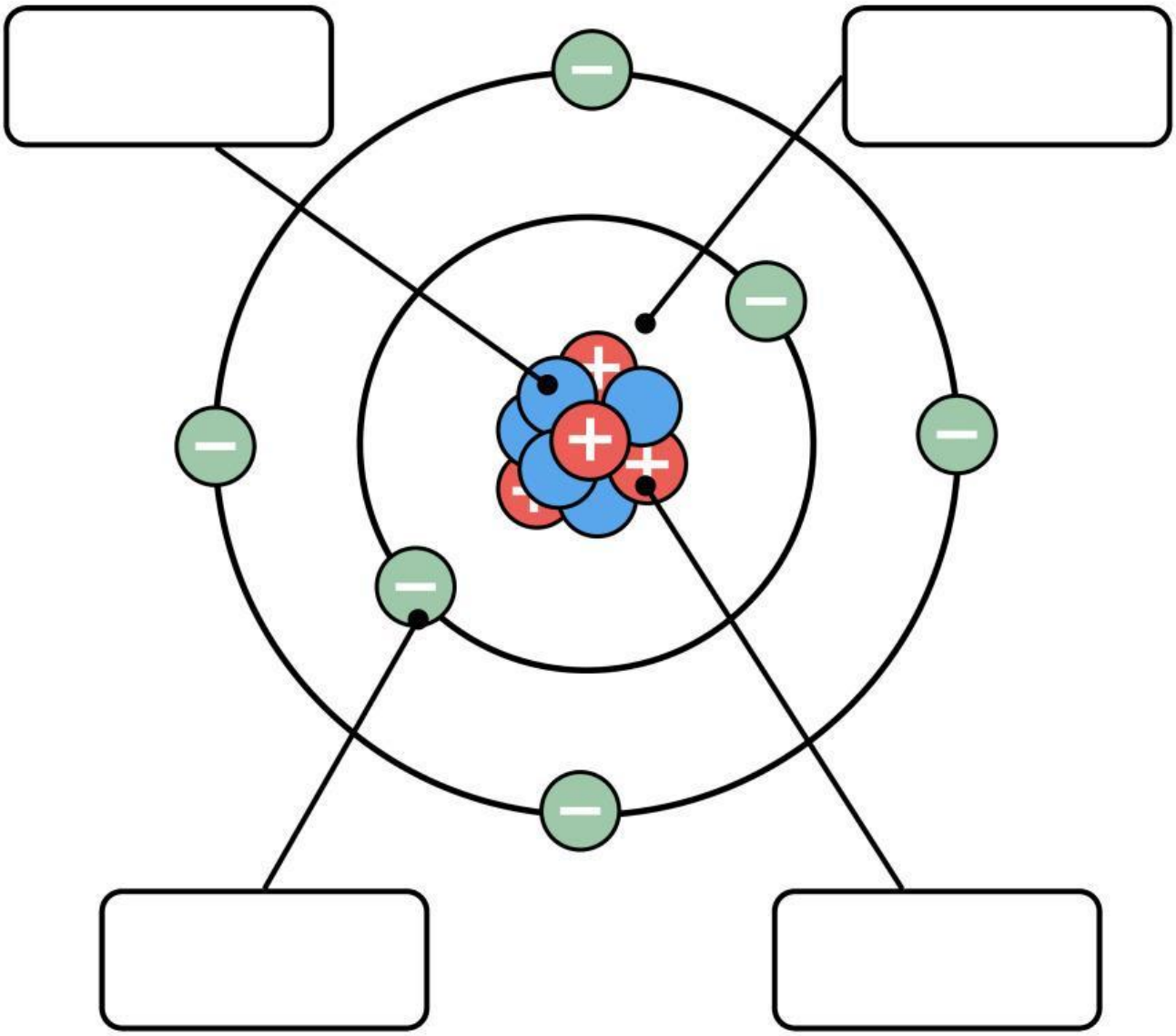
Nama: _____

Kelas: _____

LIVEWORKSHEETS

LABEL THE PARTS OF THE ATOM

Drag and drop the words to the correct spot.



ELECTRON

NEUTRON

PROTON

NUCLEUS

LIVEWORKSHEETS

Pilihan Ganda

Petunjuk: Pilihlah jawaban yang paling tepat dengan memberi tanda silang (X) pada huruf A, B, C, atau D!

1. Partikel subatom yang bermuatan negatif adalah...

a. Proton
b. Neutron
c. Elektron
d. Nukleon

2. Nomor atom menunjukkan jumlah...

a. Elektron dan neutron
b. Proton dan neutron
c. Proton saja
d. Neutron saja

3. Atom yang jumlah proton sama, jumlah neutron berbeda...

a. Ion
b. Isobar
c. Isoton
d. Isotop

4. Ion bermuatan negatif terbentuk karena atom...

a. Kehilangan elektron
b. Menyerap proton
c. Menyerap neutron
d. Menangkap elektron

5. Atom netral memiliki jumlah proton dan elektron yang...

a. Berbeda
b. Sama
c. Tidak tentu
d. Lebih banyak proton

LIVEWORKSHEETS

Uraian

Petunjuk: Isilah titik-titik di bawah ini dengan jawaban yang benar!

1. **Atom X memiliki nomor atom 8 dan nomor massa 16. Tentukan jumlah proton, neutron, dan elektronnya!**

_____

_____

2. **Mengapa elektron berada di luar inti atom, sedangkan proton dan neutron di dalam inti? Jelaskan secara singkat!**

_____

_____

3. **Jelaskan perbedaan antara ion dan isotop!**

_____

_____

4. **Apa yang dimaksud dengan konfigurasi elektron dan mengapa hal ini penting?**

_____

_____

5. **Jelaskan bagaimana atom bisa berubah menjadi ion, dan apa pengaruhnya terhadap jumlah elektron dalam atom tersebut!**

_____

_____

LIVEWORKSHEETS

Mencocokkan Pasangan

Petunjuk: Cocokkan antara kolom A (istilah) dengan kolom B (penjelasan)

Proton	Partikel netral dalam inti atom
Elektron	Atom yang jumlah proton sama, jumlah neutron berbeda
Neutron	Partikel bermuatan positif di inti atom
Ion	Atom yang kehilangan atau menerima elektron
Isotop	Partikel bermuatan negatif yang mengelilingi inti atom

LIVEWORKSHEETS

PROTONS, NEURTONS & ELECTRONS

Jumlah proton dalam atom suatu unsur adalah nomor atomnya. Hal yang sama juga berlaku untuk elektron karena atom tidak memiliki muatan listrik. Dengan mengurangkan nomor atom dari massa atom, Anda dapat mencari jumlah neutron. Gunakan informasi ini untuk melengkapi bagan.

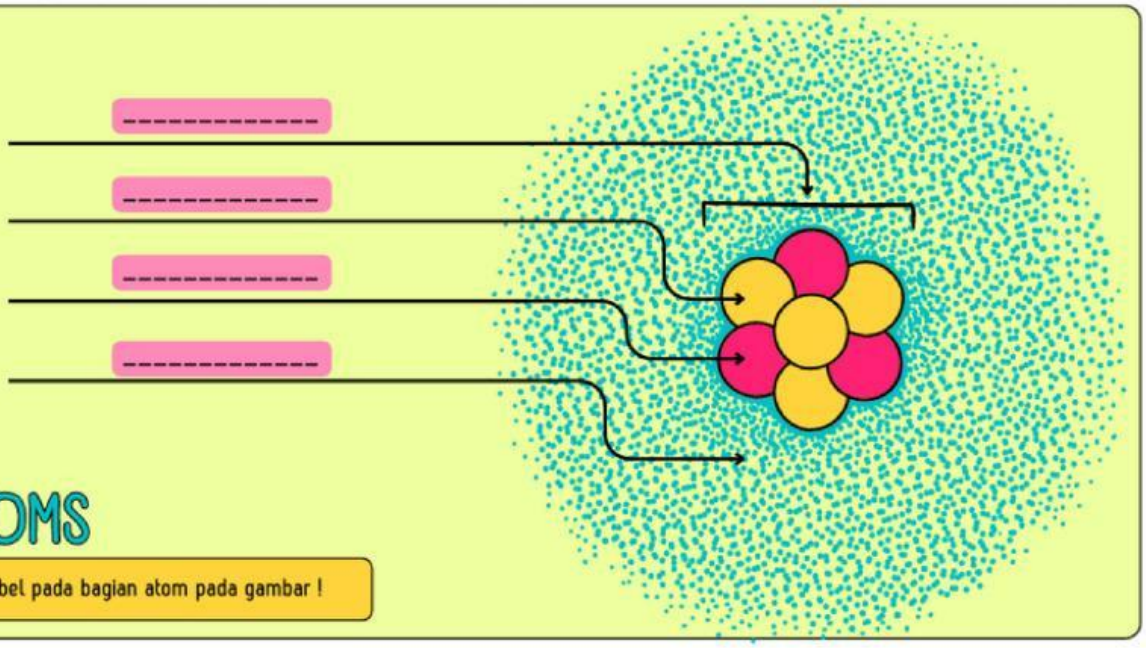
Atomic Number: 10
Atomic Mass: 20

10
Ne
Neon
20.1797

Atomic Number

Atomic Mass

ELEMENT	SYMBOL	ATOMIC NUMBER	ATOMIC MASS	PROTONS	NEURTONS	ELECTRONS
carbon		6	12			
heleium	He		4			
sodium	Na	11	23			
iron	Fe	26			30	
nitrogen		7	14			
silver	Ag	47	108		61	
oxygen		8	16		8	



ATOMS

Beri label pada bagian atom pada gambar !

LIVEWORKSHEETS