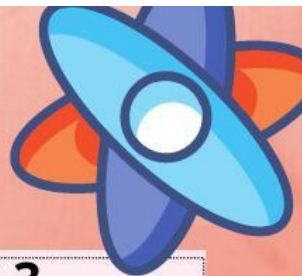




NAMA :

KELAS :



2. Partikel Dasar Penyusun Atom

Latihan 3

Nama Partikel	Lambang	Penemu	Muatan	Massa
Proton				
Elektron				
Neutron				

Latihan soal 3

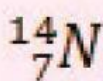
1. Tentukan jumlah proton, elektron dan neutron untuk atom-atom berikut!



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

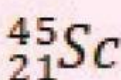
Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

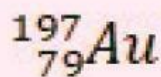
Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

Jumlah neutron =



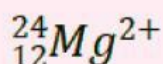
2. Tentukan jumlah proton, elektron, dan neutron ion-ion berikut!



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

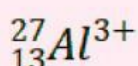
Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

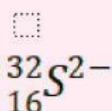
Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

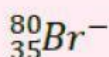
Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

Jumlah neutron =



Jumlah proton =

Jumlah elektron =

Jumlah neutron =

Latihan 4

1. Boron memiliki dua isotop, yaitu ${}^{10}\text{B}$ yang kelimpahannya di alam sebanyak 19% dan sisanya ${}^{11}\text{B}$. Tentukan berapa Ar Boron.
2. Klorin (Cl) di alam terdiri dari dua isotop yaitu 80% isotop ${}^{35}\text{Cl}$ dan 20% isotop ${}^{37}\text{Cl}$. Tentukan massa atom relatif Cl!

Jawaban:

1.

2.