



AKTIVITAS SISWA 2.3



Dari enam pasangan atom-atom berikut, tentukan apakah pasangan atom tersebut merupakan isotop, isobar, dan isoton! Sertakan alasannya.

NAMA: _____

KELAS: _____

CONTOH SOAL

a. ${}_{19}^{39}\text{K}$ dan ${}_{20}^{40}\text{Ca}$

Jawab:

Atom diatas merupakan pasangan isoton karena memiliki jumlah neutron yang sama yaitu 10.

SOAL

a. ${}_{19}^{39}\text{K}$ dan ${}_{17}^{39}\text{Cl}$

Jawab:





b. $^{31}_{15}\text{P}$ dan $^{32}_{16}\text{S}$

Jawab:

c. $^{24}_{11}\text{Na}$ dan $^{24}_{12}\text{Mg}$

Jawab:

d. $^{15}_7\text{N}$ dan $^{14}_7\text{N}$

Jawab:

e. $^{105}_{47}\text{Ag}$ dan $^{106}_{48}\text{Cd}$

Jawab:

f. $^{10}_5\text{B}$ dan $^{11}_5\text{B}$

Jawab:

Link aktivitas siswa 2.3: