Ex 21 p 48

1)

Les point commun entre ces quatre entités chimiques sont qu’elles ont toutes 2 électrons

Les différences entre ces quatre entités sont que l’Entité a à 2 électrons mais a 2 protons et 2neutrons

Or l’Entité b à 2electrons et à 2 protons mais a 1 neutrons

En revanche l’entité c a 2 électrons mais a 3 protons et 4 neutrons

Par allieur l’entité d a 2 électrons mais a 4 protons et 5 neutrons.

2)

L’entité a est l’hélium sous sa forme car il a 2 électrons et 2 protons

L’entité b est l’helium sous sa forme atomique car il a 2electrons et a 2 protons et 1 neutrons.

L’entité c est le litium sous sa forme atomique car il a 2electrons et a 3 protons et 4 neutrons

L’entité d est l’ion de Béryllium sous la forme ionique car il a 2electrons et a 4protons et 5neutrons

Seul l’entité a l’atome d’hélium est isotop.