



2. Donnez la notation chimique d'un atome appelé Magnésium qui a le nombre de masse 24 et qui possède 12 Neutrons.
3. On donne les noyaux suivants :  ${}_{28}^{59}\text{N}$  : et  ${}_{27}^{59}\text{Co}$ . S'agit-il d'isotopes ? pourquoi ? Desquels atomes s'agit-il alors ?
4. Trouvez la masse atomique du Magnésium naturel qui est constitué de 3 isotopes :  $24\text{Mg}$ (78,8 %),  $25\text{Mg}$ (10,1%) et  $26\text{Mg}$ (11,1%)
5. Définissez :
  - a. La matière
  - b. La substance
  - c. Le corps
  - d. La cohésion
  - e. L'affinité
6.
  - a. Expliquez pourquoi les électrons qui gravitent autour du noyau ne peuvent jamais tomber sur le dernier ?
  - b. Donnez la différence entre la force d'attraction et la force de répulsion
  - c. Résumez les changements des états physiques de la matière dans un tableau