

Département de Chimie

Faculté des Sciences Exactes

2<sup>ème</sup> année LMD SM

**Contrôle de Chimie inorganique  
(01<sup>H00'</sup>)**

**Exercice N°1 :**

1- Donner une représentation des rangées et des plans suivants :

[122], (1-10), (-21-1), [0-21], (124), [11-2], [331]

**Exercice N°2 :**

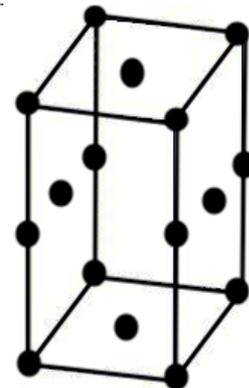
Le rayon atomique du sodium est de 0,190 nm et sa masse molaire de 23 grammes par mole, il cristallise dans une structure CC, cubique centrée :

- 1- Représenter la maille de cette structure et faire une projection sur le plan (ab).
- 2- Calculer le nombre d'atomes de Na présents dans cette maille.
- 3- Donner les positions des différents atomes dans cette maille.
- 4- Calculer la masse volumique de relative à cette structure.

**Exercice N°3 :**

On considère la maille suivante :

- 1- Calculer le nombre de motif par maille
- 2- Faire une projection suivant le plan (ab) de cette maille



**Bon courage**