#### EFREI L1

Année 2013-2014 Sans Document Calculatrices, téléphones & ordinateurs interdits, éteints et rangés

# CE: de l'Atome à la Puce groupe PL1 (jeudi 6 mars)



## 1 Atome de Bohr

Soit l'atome d'Hydrogène du modèle de Bohr.

- Rappeler par un schéma le modèle de Bohr, ses constituants et les 3 principaux vecteurs appliqués à la charge en mouvement en les explicitant
- 2. Exprimer le rayon quantique d'une orbitale de l'électron excité en fonction du rayon  $r_1$  de l'orbite fondamentale et de l'entier positif n. Donner la valeur approchée de  $r_1$ . De mê me pour l'énergie en fonction de  $E_1$

# 2 Classification périodique des éléments

- 3. Élaborer la répartition électronique du Silicium : <sup>28</sup>/<sub>14</sub> Si. Quelle est la lettre représentant sa couche électronique externe, combien d'électrons contient t elle ? Expliquer pourquoi cet élément est un semi conducteur, un dopant de type donneur ou un dopant de type accepteur
- 4. Élaborer la répartition électronique de l'Arsenic : <sup>75</sup>/<sub>33</sub> As. Quelle est la lettre représentant sa couche électronique externe, combien d'électrons contient t elle ? Expliquer pourquoi cet élément est un semi conducteur, un dopant de type donneur ou un dopant de type accepteur
- 5. Élaborer la répartition électronique de l'Indium : <sup>115</sup> In . Quelle est la lettre représentant sa couche électronique externe, combien d'électrons contient t elle ? Expliquer pourquoi cet élément est un semi conducteur, un dopant de type donneur ou un dopant de type accepteur

## 3 Cristallographie

6. Décrire la structure cristalline du Silicium et calculer le nombre d'atomes Si par unité de volume, en fonction de la longueur de l'arrête du cube de cristallisation : a

## 4 Silicium intrinsèque

7. Faire le schéma énergétique de la structure de bandes du Silicium en faisant apparaître toutes les notations nécessaires à la description du système et leur valeur numérique

#### 5 Semi conducteur extrinsèque

Soient, à 300 K, la concentration de porteurs libres dans le Silicium intrinsèque : 15·10<sup>15</sup> m<sup>-3</sup> et la concentration d'Arsenic dans le monocristal de Silicium ainsi dopé : 225·10<sup>21</sup> m<sup>-3</sup>.

- 8. À 300 K quelle est le type (e- ou tr+) et la concentration des porteurs libres majoritaires ? Même chose pour les minoritaires en appliquant la loi d'action de masse
- 9. Faire le schéma simplifié de la structure en bandes énergétiques de ce Si dopé
- 10. Exprimer le déplacement du niveau de Fermi de ce Si dopé par rapport au niveau de Fermi du Si intrinsèque. Le calculer en eV (avec  $\ln(10) \approx 2,3$ ;  $\ln(15) \approx 2,7$ ) puis en J (avec :  $k \approx 1,4.10^{-23}$  J.K<sup>1</sup>)