



EBE PHC 1

SESSION 2017

**CAPES
CONCOURS EXTERNE
ET CAFEP**

SECTION : PHYSIQUE-CHIMIE

COMPOSITION

Durée : 5 heures

Calculatrice électronique de poche - y compris calculatrice programmable, alphanumérique ou à écran graphique – à fonctionnement autonome, non imprimante, autorisée conformément à la circulaire n° 99-186 du 16 novembre 1999.

L'usage de tout ouvrage de référence, de tout dictionnaire et de tout autre matériel électronique est rigoureusement interdit.

Dans le cas où un(e) candidat(e) repère ce qui lui semble être une erreur d'énoncé, il (elle) le signale très lisiblement sur sa copie, propose la correction et poursuit l'épreuve en conséquence.

De même, si cela vous conduit à formuler une ou plusieurs hypothèses, il vous est demandé de la (ou les) mentionner explicitement.

NB : La copie que vous rendrez ne devra, conformément au principe d'anonymat, comporter aucun signe distinctif, tel que nom, signature, origine, etc. Si le travail qui vous est demandé comporte notamment la rédaction d'un projet ou d'une note, vous devrez impérativement vous abstenir de signer ou de l'identifier.

Tournez la page S.V.P.

A

INFORMATION AUX CANDIDATS

Vous trouverez ci-après les codes nécessaires vous permettant de compléter les rubriques figurant en en-tête de votre copie

Ces codes doivent être reportés sur chacune des copies que vous remettrez.

► **Concours externe du CAPES de l'enseignement public :**

Concours	Section/option	Epreuve	Matière
E B E	1 5 0 0 F	1 0 1	0 4 3 0

► **Concours externe du CAFEP/CAPES de l'enseignement privé :**

Concours	Section/option	Epreuve	Matière
E B F	1 5 0 0 F	1 0 1	0 4 3 0

Les panneaux photovoltaïques et leur installation

Ce sujet propose, à travers cinq parties largement indépendantes, d'étudier les panneaux photovoltaïques puis leur utilisation :

- A. Propriétés électriques des semi-conducteurs
- B. Modification des caractéristiques électriques des semi-conducteurs
- C. De la jonction PN à l'effet photovoltaïque
- D. Des panneaux photovoltaïques au réseau électrique
- E. Optimisation du positionnement des panneaux solaires

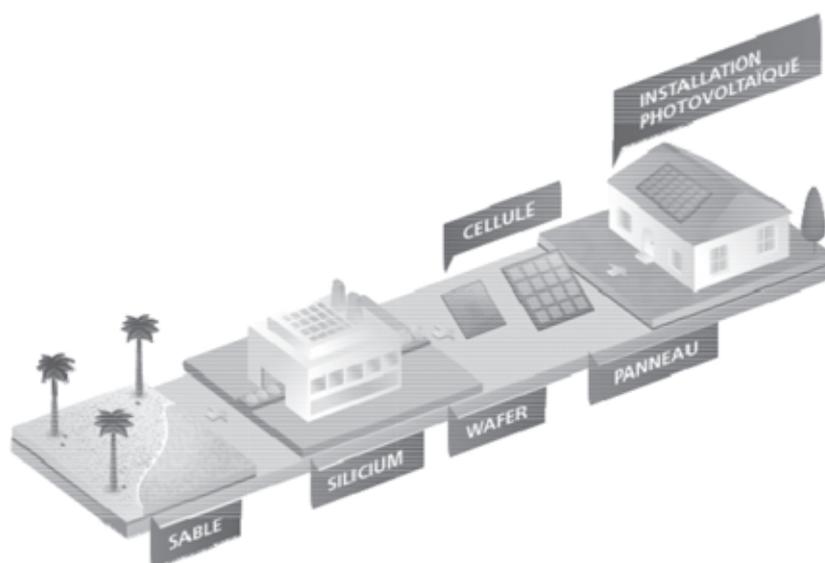


Figure 1. – Du soleil au réseau, <http://www.edfenr.com/>

Des données et des documents nécessaires à la résolution sont regroupés dans les annexes.

Il sera tenu compte dans la notation de la présentation, du soin accordé à la justification concise et rigoureuse des réponses, en particulier pour les questions « ouvertes » et la résolution de problème, ainsi que de la maîtrise de la langue française.

Pour les réponses aux questions, le candidat indiquera uniquement le numéro de la question (indiqué en gras dans l'énoncé, de **1** à **45** sans préciser le paragraphe (A.1...)).

A. Propriétés électriques des semi-conducteurs

Dans un semi-conducteur pur, à très basse température (0 K), on tend vers la structure idéale où tous les électrons de valence sont engagés dans des liaisons covalentes.

À une température T , l'agitation thermique rompt quelques liaisons covalentes. Un électron, de charge $-e$, faisant habituellement partie d'une liaison covalente est délogé et devient alors libre laissant une liaison covalente incomplète appelée trou auquel on associe une charge $+e$. Les trous comme les électrons contribuent à la conduction électrique.

On note n la concentration en électrons et p la concentration en trous.

Pour un semi-conducteur pur, appelé aussi semi-conducteur intrinsèque, les concentrations en trous et électrons sont égales, soit $n = p = n_i$ où n_i est appelée concentration intrinsèque.

1. À l'aide de l'**annexe 6**, représenter, sur un diagramme énergétique, les niveaux d'énergie que peuvent occuper les électrons dans un conducteur, dans un semi-conducteur puis dans un isolant.

2. Pour le silicium, à 300 K, comparer la concentration intrinsèque donnée en **annexe 6**, au nombre d'atomes de silicium par unité de volume et commenter.

Sous l'action d'un champ électrique \vec{E} , les électrons et les trous se mettent en mouvement. La vitesse d'ensemble d'un type de porteurs est liée au champ électrique par la relation $\vec{v}_i = \mu_i \vec{E}$ où μ_i est la mobilité du porteur. L'indice « i » fait référence à un type de porteur particulier.

3. Qu'appelle-t-on vitesse d'ensemble d'un type de porteur ?

Quelle est l'unité de μ_i dans le système international ?

On notera μ_n et μ_p les mobilités respectives des électrons libres et des trous dont les valeurs sont données en **annexe 2**. Donner une interprétation qualitative de la différence d'ordre de grandeur entre ces deux valeurs.

On associe au mouvement d'ensemble de charges le vecteur densité de courant électrique \vec{j} .

4. Donner l'expression de \vec{j} en fonction de n_i , e , \vec{v}_n et \vec{v}_p , puis en fonction de n_i , e , μ_n , μ_p et \vec{E} . Donner la dimension de \vec{j} et son unité.

5. Après avoir énoncé la loi d'Ohm locale, exprimer la conductivité électrique σ du semi-conducteur pur en fonction de n_i , e , μ_n et μ_p . Quelle est l'unité de σ dans le système international ? Donner la valeur numérique de σ pour le silicium à 300 K.

6. Expliquer qualitativement comment varie la concentration intrinsèque n_i , puis la conductivité électrique dans un semi-conducteur avec la température.

7. À partir de la loi d'Ohm locale, établir la loi d'Ohm intégrale pour un barreau cylindrique de section droite S et de longueur ℓ parcouru par un courant axial permanent réparti uniformément. En déduire l'expression de sa résistance R en fonction de σ , ℓ et S .

Calculer R pour un barreau de silicium de longueur $\ell = 1$ cm et de rayon $r = 1$ mm, à 300 K.

8. Dans le cas d'un métal, comment varie la résistance R avec la température ? Justifier qualitativement en limitant la réponse à quelques lignes. Calculer R pour un barreau de cuivre de mêmes dimensions que le barreau décrit à la **question 7**.

9. Lors de l'étude d'une thermistance réalisée avec des poudres semi-conductrices agglomérées, un professeur d'une classe de terminale S a fait mesurer à ses élèves la résistance du dipôle à différentes températures lors d'une activité expérimentale en enseignement de spécialité (extrait du programme en **annexe 8**). À trois températures différentes, les valeurs suivantes de la tension aux bornes du dipôle et de l'intensité du courant qui le traverse en convention récepteur ont été collectées par les différents groupes.

À $T = 278$ K

Binôme	1	2	3	4	5	6	7	8	9
U (V)	5,65	4,37	5,72	6,54	5,21	5,90	6,13	5,45	5,76
I (mA)	1,01	0,82	1,09	1,25	1,01	1,17	1,12	1,14	1,05

À $T = 288$ K

Binôme	1	2	3	4	5	6	7	8	9
U (V)	4,52	6,76	5,14	4,78	7,45	5,23	4,98	5,64	5,53
I (mA)	1,40	2,32	1,61	1,57	2,36	1,67	1,64	1,72	1,73

À $T = 313$ K

Binôme	1	2	3	4	5	6	7	8	9
U (V)	4,78	5,43	5,76	4,89	5,61	5,37	4,80	5,57	5,49
I (mA)	4,47	5,12	5,36	4,61	5,16	4,87	4,56	5,15	5,13

À partir de l'ensemble des mesures effectuées par les neuf binômes, et en explicitant la démarche suivie, déterminer, pour la température $T = 278$ K, la valeur moyenne de la résistance ainsi qu'une estimation de l'incertitude sur cette valeur.

Proposer une exploitation pédagogique de l'ensemble des données collectées par les élèves.

B. Modification des caractéristiques électriques des semi-conducteurs

B.I. Diffusion d'impuretés

Pour augmenter le nombre de porteurs mobiles dans le silicium et modifier ainsi ses propriétés électriques, on introduit dans le cristal, de façon très précise, des atomes différents du silicium, qu'on qualifie d'impuretés. On dit alors que l'on effectue un dopage et que le semi-conducteur est dopé. Le dopage s'effectue par un phénomène de diffusion qui a lieu à température élevée. Lorsque le système est ramené à température ambiante, les impuretés sont alors figées.

On note $c(M,t)$ la concentration en impuretés en un point M à un instant t .

L'inhomogénéité en concentration entraîne un mouvement des impuretés caractérisé par un vecteur densité de courant de particules $\vec{J}_d(M, t)$.

10. En 1885, A. Fick a proposé une loi phénoménologique de diffusion qui porte son nom et fait apparaître un coefficient de diffusion D de l'impureté dans le semi-conducteur. Son expression mathématique est :

$$\vec{J}_d(M, t) = -D \overrightarrow{\text{grad}}(c(M, t))$$

Interpréter cette loi en précisant les unités de chaque grandeur.

Le semi-conducteur intrinsèque est assimilé à un milieu homogène et on suppose la diffusion unidirectionnelle.



On note $c(x, t)$ la concentration en impuretés.

11. Dans un volume élémentaire de section S et d'épaisseur dx , situé entre les abscisses x et $x+dx$, effectuer un bilan de matière portant sur les impuretés afin d'établir une relation entre $\vec{J}_d(x, t)$ et $c(x, t)$. Ce bilan traduit la conservation du nombre d'impuretés.

12. En déduire l'équation de diffusion sous la forme :

$$\frac{\partial c}{\partial t} = D \frac{\partial^2 c}{\partial x^2}$$

À l'instant initial ($t = 0$), la concentration en impuretés est nulle en tout point du semi-conducteur. On note N_0 le nombre d'impuretés par unité de surface introduites à partir de l'instant initial en $x = 0$ à la surface du semi-conducteur considéré comme semi-infini s'étendant de $x = 0$ à $x = +\infty$.

13. On cherche, pour $t > 0$, une solution de l'équation de diffusion sous la forme :

$$c(x, t) = A(t) e^{\left(\frac{-x^2}{B(t)}\right)}$$

14. Déterminer les expressions de $A(t)$ et de $B(t)$ en détaillant les calculs.

On admettra pour la suite l'expression ci-dessous :

$$c(x, t) = \frac{N_0}{\sqrt{\pi D t}} e^{\left(\frac{-x^2}{4 D t}\right)}$$

Tracer l'allure de la concentration c en fonction de x à deux instants t_1 et $t_2 > t_1$.

15. À une date t_0 fixée, à quelle profondeur δ la concentration est-elle moitié de celle en $x = 0$? Exprimer δ en fonction de D et t_0 .

Le coefficient de diffusion du phosphore dans le silicium à 1000°C vaut $D = 3 \times 10^{-14} \text{ cm}^2 \cdot \text{s}^{-1}$. Calculer δ au bout d'une heure.

B.II. Dopage N et P du silicium

Si les impuretés augmentent la concentration en électrons libres dans le semi-conducteur, on dit que les impuretés sont de type N et que le semi-conducteur est de type N. L'atome d'impureté se substitue à un atome de silicium dans le réseau cristallin en apportant un électron de plus que l'atome qu'il remplace. On note c_- la nouvelle concentration en électrons libres et on néglige la concentration en trous.

Si les impuretés augmentent la concentration en trous dans le semi-conducteur, on dit que les impuretés sont de type P et que le semi-conducteur est de type P. L'atome d'impureté apporte ici un électron de moins que l'atome qu'il remplace dans le réseau cristallin. On note c_+ la nouvelle concentration en trous et on néglige la concentration en électrons libres.

16. À l'aide de la classification périodique donnée en **annexe 5**, lorsque le semi-conducteur pur est le silicium, déterminer la nature des impuretés utilisées pour réaliser un dopage de type N et un dopage de type P. Donner un exemple pour chaque type de dopage.

17. Exprimer les conductivités électriques σ' (resp. σ'') du semi-conducteur dopé N (resp. P) en fonction de c_- (resp. c_+), e et μ_n (resp. μ_p). Calculer les valeurs numériques de σ' et σ'' pour $c_- = c_+ = 5 \cdot 10^{14} \text{cm}^{-3}$ et commenter.

C. De la jonction PN à l'effet photovoltaïque

C.I. La jonction PN à l'équilibre

On crée une jonction PN en dopant différemment deux parties d'un matériau semi-conducteur, un dopage de type P pour une partie, un dopage de type N pour l'autre.

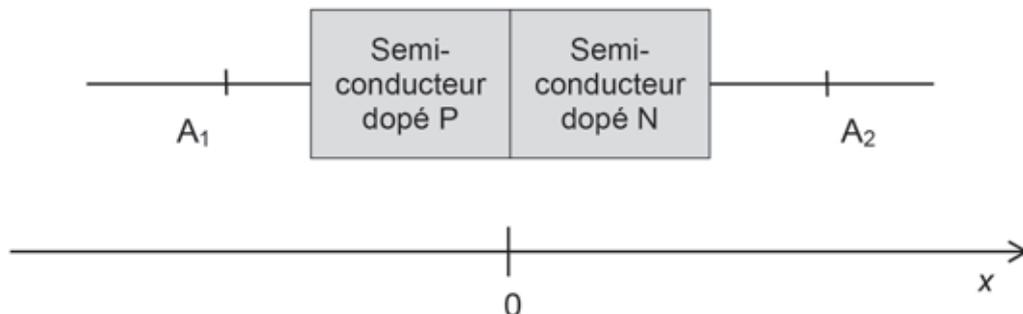


Figure 2. – Schéma représentant la jonction PN

Les électrons de la partie du semi-conducteur dopée N diffusent dans la partie du semi-conducteur dopée P où la concentration en électrons libres est plus faible. De même, les trous de la partie du semi-conducteur dopée P diffusent dans la partie du semi-conducteur dopée N car la concentration en trous y est plus faible. Lorsque la jonction n'est plus traversée par aucun courant, il s'établit alors un état d'équilibre.

18. Une fois l'équilibre atteint :

- la région $[x_1, 0]$, avec $x_1 < 0$ est chargée avec une densité volumique algébrique de charge uniforme ρ_1 ;

- la région $[0, x_2]$, avec $x_2 > 0$ est chargée avec une densité volumique de charge algébrique uniforme ρ_2 ;
- en dehors de la zone $[x_1, x_2]$, appelée zone de déplétion, la densité de charge volumique est nulle (figure 3).

Justifier que dans la zone de déplétion, à l'équilibre, les signes des densités volumiques de charges sont respectivement $\rho_1 < 0$ et $\rho_2 > 0$. Les charges qui la constituent sont-elles fixes ou mobiles?

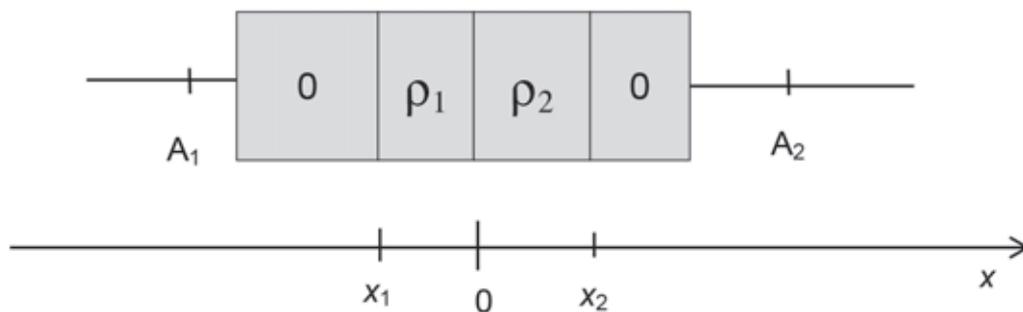


Figure 3. – Schéma représentant l'état d'équilibre

19. Établir, en exprimant la neutralité de la zone de déplétion, une relation entre ρ_1 , ρ_2 , x_1 et x_2 .

20. La présence d'une distribution volumique de charges dans la zone de déplétion se traduit par l'existence d'un champ électrique. Dans le silicium, les lois de l'électrostatique s'appliquent en remplaçant ϵ_0 par $\epsilon_0 \times \epsilon_r$ où ϵ_r est la permittivité relative de silicium.

De plus, la largeur de la zone de déplétion est très faible devant les dimensions du semi-conducteur. On négligera donc les effets de bord dans les directions orthogonales à l'axe Ox .

Justifier que le champ électrique puisse s'écrire $\vec{E} = E(x)\vec{e}_x$ dans la jonction.

On admet que le champ électrique est nul dans la zone $x < x_1$.

21. Exprimer le champ électrique en tout point puis tracer l'allure de $E(x)$ en fonction de x . Justifier alors l'existence d'un équilibre de la jonction.

22. Rappeler la relation entre le potentiel V et le champ électrique en régime stationnaire. Exprimer le potentiel électrique puis tracer son allure en fonction de x . On choisira $V(x=0)=0$.

23. Exprimer la différence de potentiel $U_d = V_{A_2} - V_{A_1}$ entre les bornes A_1 et A_2 puis la calculer pour $\rho_1 = -1,0 \cdot 10^2 \text{ C.m}^{-3}$, $\rho_2 = 3,0 \cdot 10^4 \text{ C.m}^{-3}$, $x_1 = -1,1 \mu\text{m}$.

24. La diode à jonction, dipôle passif d'usage très courant en électronique est constituée d'une jonction PN. Représenter le symbole normalisé d'une diode, faire le lien entre ce schéma et les zones P et N de la jonction. Tracer l'allure de la caractéristique courant-tension d'une diode à jonction, en précisant les conventions d'orientation choisies sur le symbole normalisé.

C.II. L'effet photovoltaïque

Découvert par Antoine Becquerel en 1839, l'effet photovoltaïque permet « la transformation de l'énergie lumineuse en énergie électrique ».

Lorsqu'un photon suffisamment énergétique frappe la jonction PN au niveau de la zone de déplétion, il fait passer un électron de la bande de valence à la bande de conduction, et crée ainsi une paire électron libre-trou libre. Sous l'action du champ électrique dans la zone de déplétion étudié dans la partie C.I., l'électron et le trou vont se déplacer dans le semi-conducteur. Les cellules photovoltaïques fonctionnent sur ce principe.

25. Exprimer l'énergie d'un photon en précisant le nom et l'unité de chaque terme. Après avoir rappelé l'intervalle des longueurs d'onde dans le vide correspondant à la lumière visible, exprimer les énergies minimale et maximale des photons pour la lumière visible. On donnera les résultats numériques dans une unité adaptée à la situation.

26. Comparer l'énergie de gap du silicium aux valeurs des énergies des photons de la lumière visible. Quelle en est la conséquence lorsqu'une jonction est éclairée par de la lumière visible ?

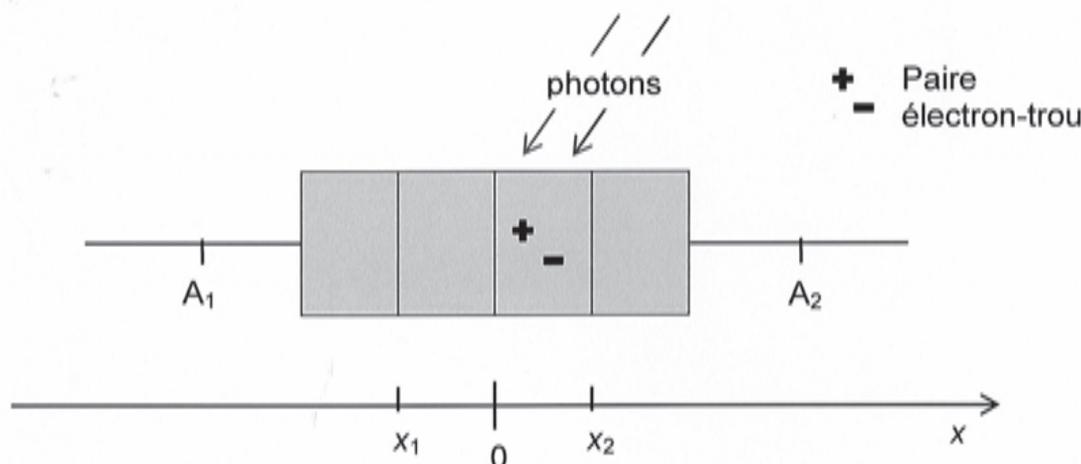


Figure 4. – Schéma représentant l'effet d'un photon

27. Sur le schéma 1 du **document annexe 9** à rendre avec la copie, représenter le champ électrique en différents points de la zone de déplétion, ainsi que les forces électriques subies par un électron ou un trou qui serait situé dans la zone de déplétion.

28. Lorsqu'on place une résistance aux bornes de la jonction PN, comme indiqué sur le schéma 2 de l'**annexe 9**, on constate que celle-ci est traversée par un courant électrique. Expliquer l'origine de ce courant. Indiquer très précisément son sens sur le schéma 2 du **document annexe 9** à rendre avec la copie.

C.III. La cellule photovoltaïque

Sur la Figure 5 sont tracées les caractéristiques tension-intensité d'une cellule photovoltaïque obtenues pour diverses valeurs de puissance surfacique lumineuse reçue. La température de la cellule est maintenue à 25 °C.

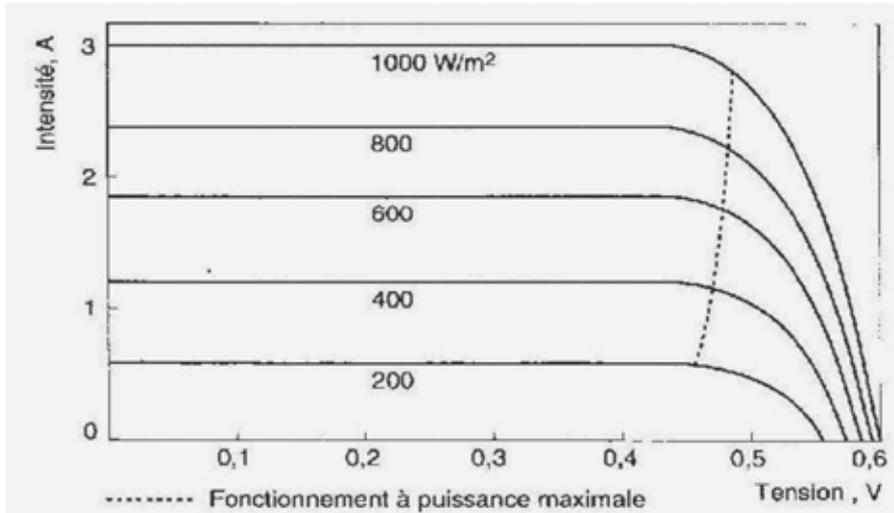


Figure 5. – Caractéristique d'une cellule photovoltaïque

29. Pour les caractéristiques de la Figure 5, préciser sur le symbole normalisé de la cellule (diode à jonction), les conventions d'orientation de l'intensité et de la tension.

30. Pour une puissance surfacique reçue du soleil de 1000 W.m^{-2} , déterminer, à partir de la Figure 5 :

- la tension à vide U_0 , tension aux bornes de la cellule en circuit ouvert ;
- l'intensité I_{cc} du courant électrique qui traverse la cellule lorsqu'elle est en court-circuit.

31. Recevant une puissance surfacique de 1000 W.m^{-2} , la cellule alimente une résistance de valeur R . Déterminer R pour que la puissance électrique fournie à la résistance soit maximale.

Les cellules sont assemblées pour donner des panneaux photovoltaïques.



Figure 6. – Installation photovoltaïque dans une exploitation agricole
(<http://www.photowatt.com>)

Les caractéristiques tension-intensité et tension-puissance du panneau sont données ci-dessous pour plusieurs valeurs de la puissance surfacique d'ensoleillement.

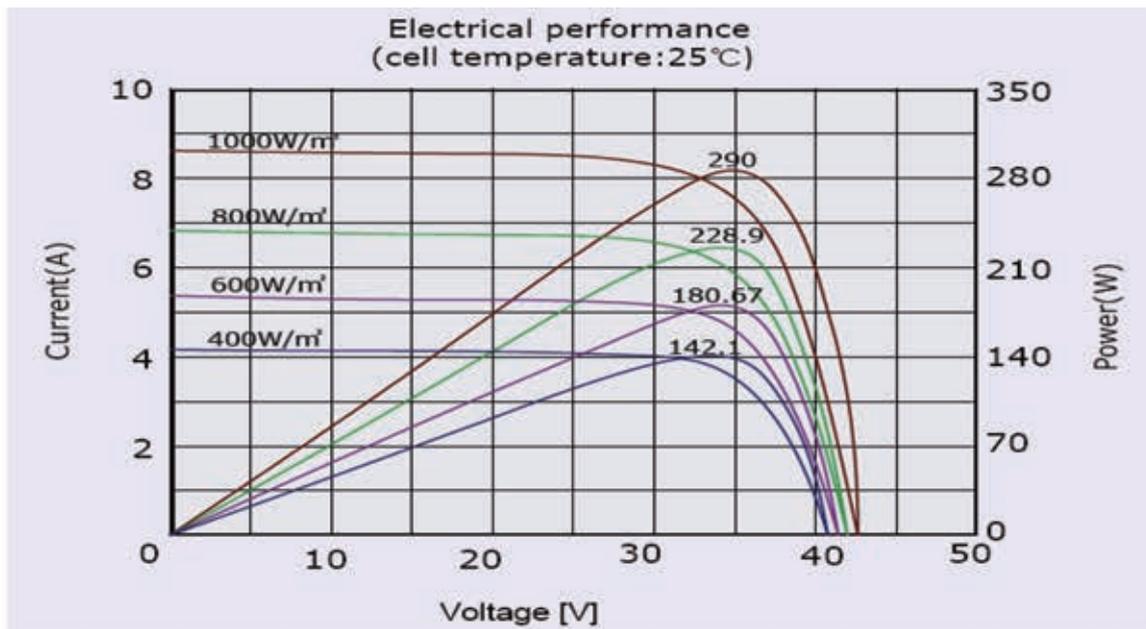


Figure 7. – Caractéristique d'un panneau solaire donnée pour une température $T = 25^\circ C$

32. Indiquer, en le justifiant, comment sont associées les cellules photovoltaïques dont les caractéristiques sont données en Figure 5 pour obtenir un panneau photovoltaïque dont la caractéristique est donnée en Figure 7. Faire un schéma de cette association.

33. En lien avec les questions 30, 31 et 32, proposer une activité expérimentale réalisable en classe de Terminale STI2D. Cette activité doit permettre de travailler les compétences exigibles mentionnées dans l'extrait de programme fourni en **annexe 3**. Seront précisés, entre autres, la problématique soumise aux élèves, la liste du matériel nécessaire, les résultats attendus et leur exploitation.

D. Des panneaux photovoltaïques au réseau électrique

D.1 L'onduleur



Figure 8. – Installation photovoltaïque raccordée au réseau électrique

Un onduleur permet de transférer l'énergie électrique des panneaux photovoltaïques, source d'énergie électrique continue, à une charge fonctionnant en alternatif. L'énergie électrique ainsi produite est directement consommée par le propriétaire de l'installation ou délivrée à un réseau de distribution.



Figure 9. – Onduleur relié aux panneaux photovoltaïques

Cette partie étudie le principe de fonctionnement d'un onduleur.

34. Donner les caractéristiques électriques de la tension v délivrée par EDF : fréquence, valeur efficace, amplitude.
Tracer son chronogramme $v(t)$.

Le schéma du circuit électrique modélisant l'onduleur est le suivant :

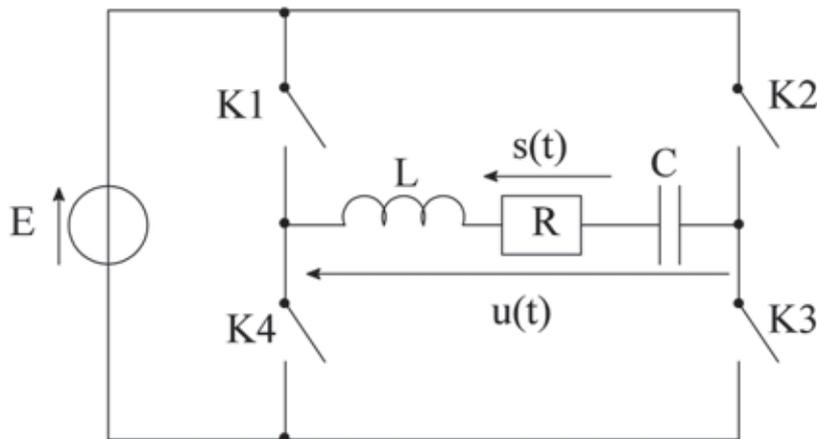


Figure 10. –

E est la force électromotrice constante et positive d'une source de tension idéale.

La commande des interrupteurs, que l'on suppose parfaits, est la suivante :

- Pour $0 < t < \frac{T}{2}$: K_1 et K_3 sont fermés et K_2 et K_4 sont ouverts ;
- Pour $\frac{T}{2} < t < T$: K_1 et K_3 sont ouverts et K_2 et K_4 sont fermés.

La commande est périodique de période T .

35. Tracer le chronogramme de la tension $u(t)$.

36. Définir la valeur efficace d'un signal périodique quelconque puis établir la valeur efficace de la tension $u(t)$ en fonction de E . Comparer à la valeur efficace d'un signal sinusoïdal d'amplitude E .

37. La décomposition en série de Fourier de $u(t)$ s'écrit :

$$u(t) = \frac{4E}{\pi} \sum_{n=0}^{\infty} \left[\frac{1}{2n+1} \sin \left((2n+1) \frac{2\pi}{T} t \right) \right]$$

Comment appelle-t-on le terme

$$\frac{4E}{\pi} \sin \left(\frac{2\pi}{T} t \right)$$

et les termes suivants ?

Justifier que cette décomposition ne fait apparaître que des fonctions sinus.

38. Représenter le spectre en amplitude de la tension $u(t)$.

Justifier que l'association RLC de la Figure 10 est un filtre qui permet d'obtenir en sortie une tension $s(t)$ sinusoïdale similaire à celle du réseau EDF avec en entrée la tension $u(t)$.

Nommer ce filtre et représenter l'allure de son diagramme de Bode.

D.II Production d'énergie chez un particulier

39. Sur son toit, orienté au sud-est et incliné de 30° par rapport à l'horizontale, un particulier a installé dix panneaux photovoltaïques dont les caractéristiques ont été données à la Figure 7.

À partir des données ci-dessous, estimer l'énergie maximale que pourra produire ce particulier au cours d'une journée en considérant qu'un système de régulation permet au panneau de délivrer une puissance maximale. Détailler les calculs.

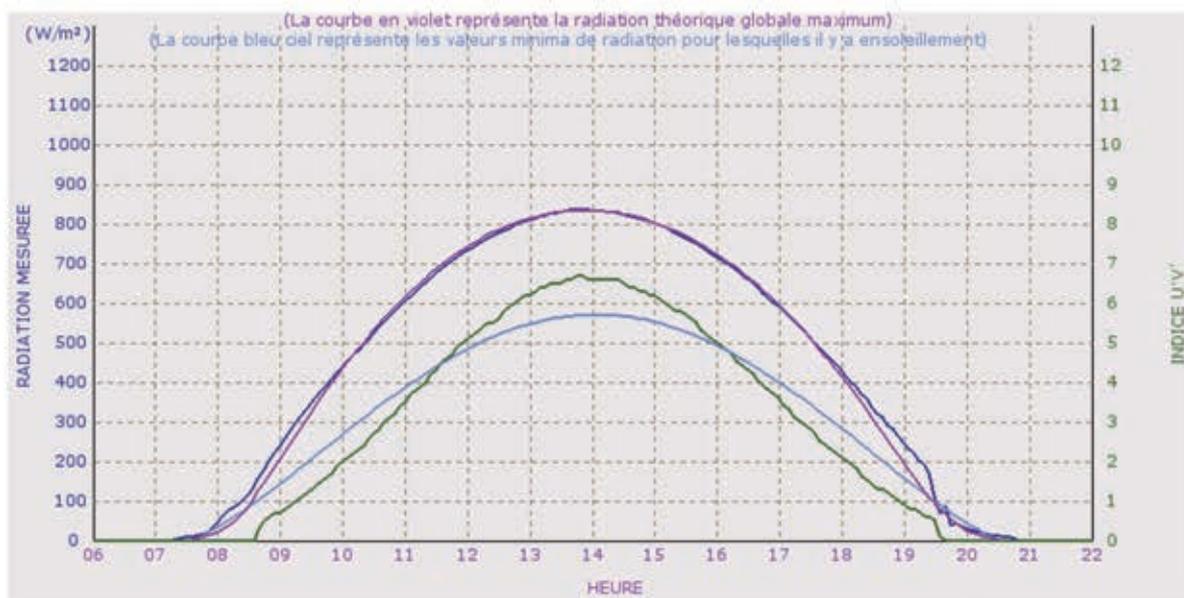


Figure 11. – Ensoleillement reçu au cours d'une journée

FACTEURS DE CORRECTION POUR UNE INCLINAISON ET UNE ORIENTATION DONNEES					
INCLINAISON		☀ —	☀ ↗	☀ ↘	☀
ORIENTATION		0°	30°	60°	90°
Est	→	0,93	0,90	0,78	0,55
Sud-Est	↘	0,93	0,96	0,88	0,66
Sud	↓	0,93	1,00	0,91	0,68
Sud-Ouest	↙	0,93	0,96	0,88	0,66
Ouest	←	0,93	0,90	0,78	0,55

Figure 12. – Facteur de correction à prendre en compte en fonction de l'orientation et de l'inclinaison des panneaux

E. Optimisation de l'installation des panneaux solaires

Dans cette partie on étudiera le mouvement de la Terre autour du Soleil, afin d'optimiser la disposition du panneau solaire. On négligera l'influence de la Lune et celle de tout autre astre que le Soleil. On se place dans le cadre de la seule interaction entre la Terre et le Soleil.

La Terre est modélisée par une sphère homogène, soumise au champ d'attraction gravitationnel du Soleil supposé uniforme dans tout le volume de la sphère. Elle est animée d'un mouvement de révolution autour du Soleil et d'un mouvement de rotation propre autour de son axe Nord-Sud.

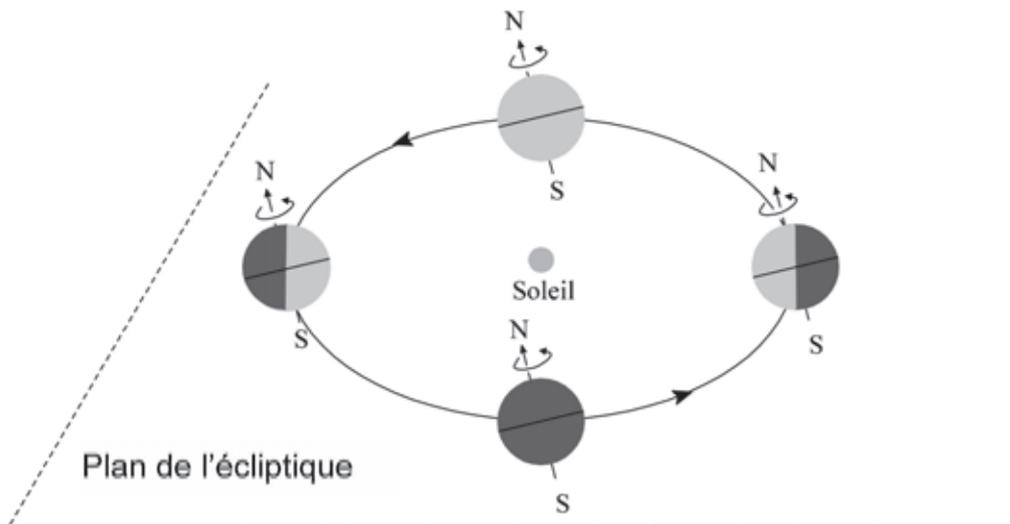


Figure 13.- Mouvement de la Terre autour du Soleil

La journée est la durée qui sépare le lever du Soleil de son coucher, afin de faire la distinction avec le jour, qui est la période de rotation propre de la Terre autour de son axe Nord-Sud dans le référentiel héliocentrique.

Données :

- Distance Terre-Soleil au solstice d'été $D_{ST}=1,5 \cdot 10^{11} \text{ m}$;
- Masse de la Terre $M_T=6 \cdot 10^{24} \text{ kg}$;
- Masse du Soleil $M_S=2 \cdot 10^{30} \text{ kg}$;
- Constante de gravitation universelle $G=6,67 \cdot 10^{-11} \text{ m}^3 \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{s}^{-2}$;
- Angle entre l'axe Nord-Sud et la normale au plan de l'écliptique : $\alpha=23,43^\circ$.

40. Mouvement de révolution de la Terre autour du Soleil.

40.a. Montrer que le mouvement du centre de la Terre est un mouvement plan. On rappelle que ce plan est appelé plan de l'écliptique.

La trajectoire du centre de la Terre dans ce plan est assimilée à un cercle.

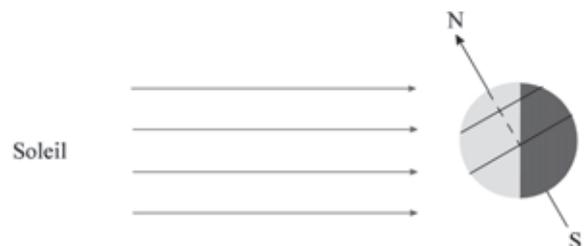
40.b. Par application du principe fondamental de la dynamique, exprimer la période de révolution de la Terre autour du Soleil. En déduire la valeur numérique de cette période.

41. Mouvement de rotation propre de la Terre autour de son axe Nord-Sud.

41.a. Définir le référentiel géocentrique. Quelles sont les hypothèses qui permettent de considérer ce référentiel comme galiléen ? On les supposera valides pour la suite.

41.b. Montrer que le moment cinétique de rotation propre de la Terre autour de son axe Nord-Sud dans le référentiel géocentrique est constant. Que peut-on en déduire quant à la direction de l'axe de rotation de la Terre par rapport au plan de sa trajectoire autour du Soleil ?

42. La Figure 14 représente la configuration au solstice d'été qui a lieu le 21 Juin.



Déterminer la durée de la journée du 21 Juin, dans l'hémisphère nord à la latitude $\lambda=48,5^\circ$, à Paris.

Expliquer soigneusement le raisonnement effectué.

Figure 14.- Éclairement de la Terre au 21 Juin

43. Dans une ressource pédagogique pour le cycle 3, on trouve le schéma de la Figure13.

Proposer une utilisation pédagogique de ce schéma dans le cadre de l'enseignement de sciences et technologie au cycle 3 (Extrait du programme donné dans l'**annexe 7**).

44. En lien avec la **question 39**, on étudie la position optimale d'un panneau solaire à la latitude λ , afin qu'il reçoive le maximum de puissance lumineuse.

44.a. L'angle h appelé « hauteur du Soleil » est représenté sur le schéma de la Figure17 au midi solaire lorsque le Soleil est au zénith dans le ciel. Calculer la valeur de h à Paris au midi solaire le 21 juin. Commencer par justifier que le 21 juin l'angle δ de la Figure 17 est égal à α (angle entre l'axe Nord-Sud et la normale au plan de l'écliptique).

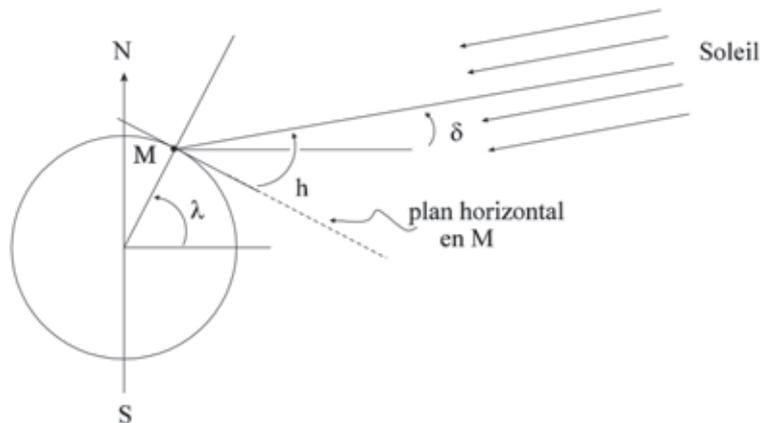


Figure 15.- Hauteur du Soleil au midi solaire, en un lieu de latitude λ quelconque.
 (D'après un document figurant dans le hors-série des Cahiers Clairaut « l'astronomie à l'école », cycle 3- primaire collège)

44.b Sur la Figure 16 est représenté un panneau solaire horizontal, en un lieu de latitude λ , éclairé par le Soleil. Le Soleil émet une puissance totale P_{sol} . Exprimer la puissance reçue par le panneau solaire à midi, en fonction notamment de la hauteur h du Soleil.

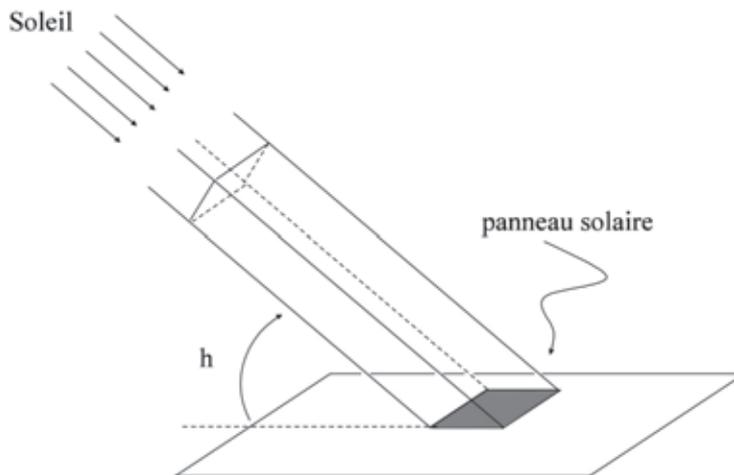


Figure 16. Éclairement d'un panneau solaire horizontal

45. Argumenter sur le positionnement optimal d'un panneau solaire.

Annexes

Annexe 1 – Constantes

Charge élémentaire : $e = 1,602 \times 10^{-19} \text{ C}$

Constante de Planck : $h = 6,62 \times 10^{-34} \text{ kg.m}^2.\text{s}^{-1}$

Permittivité diélectrique du vide : $\epsilon_0 = \frac{1}{36 \pi 10^9} \text{ F.m}^{-1}$

Annexe 2 – Données physico-chimiques

Cuivre

Conductivité électrique du cuivre à 300 K : $\sigma = 59,6 \times 10^6 \Omega^{-1}.\text{m}^{-1}$

Silicium

Densité n_{Si} des atomes de silicium dans un cristal de silicium à 300K : $n_{\text{Si}} = 5.10^{28} \text{ m}^{-3}$

Mobilité des électrons dans le silicium intrinsèque à 300 K : $\mu_n = -1500 \times 10^{-4} \text{ SI}$

Mobilité des trous dans le silicium intrinsèque à 300 K : $\mu_p = 475 \times 10^{-4} \text{ SI}$

Permittivité diélectrique relative : $\epsilon_r = 11,7$

Énergie de gap : $E_g = 1,11 \text{ eV}$

Annexe 3 – Extrait du programme de terminale STI2D

Habitat

Gestion de l'énergie dans l'habitat

Notions et contenus	Capacités exigibles
Énergie solaire : conversions photovoltaïque et thermique. Modèle corpusculaire de la lumière, le photon. Énergie d'un photon.	- Citer les modes d'exploitation de l'énergie solaire au service de l'habitat. - Schématiser les transferts et les conversions d'énergie mises en jeu dans un dispositif utilisant l'énergie solaire dans l'habitat ; donner des ordres de grandeur des échanges. - Interpréter les échanges d'énergie entre lumière et matière à l'aide du modèle corpusculaire de la lumière. - Mettre en œuvre une cellule photovoltaïque. Effectuer expérimentalement le bilan énergétique d'un panneau photovoltaïque.

Annexe 4 – Formulaire mathématique

Intégrale remarquable :

$$\int_0^{+\infty} e^{-u^2} du = \frac{\sqrt{\pi}}{2}$$

Gradient d'une fonction en coordonnées cartésiennes :

$$\overrightarrow{\text{grad}} f = \frac{\partial f}{\partial x} \overrightarrow{e_x} + \frac{\partial f}{\partial y} \overrightarrow{e_y} + \frac{\partial f}{\partial z} \overrightarrow{e_z}$$

Divergence d'un champ de vecteurs en coordonnées cartésiennes :

$$\text{div } \vec{A} = \frac{\partial \overrightarrow{A_x}}{\partial x} + \frac{\partial \overrightarrow{A_y}}{\partial y} + \frac{\partial \overrightarrow{A_z}}{\partial z}$$

Annexe 5 – Classification périodique des éléments

1 1 H Hydrogène 1,0																	2 2 He Hélium 4,0						
3 3 Li Lithium 6,9	4 4 Be Béryllium 9,0																	5 5 B Bore 10,8	6 6 C Carbone 12,0	7 7 N Azote 14,0	8 8 O Oxygène 16,0	9 9 F Fluor 19,0	10 10 Ne Neon 20,2
11 11 Na Sodium 23,0	12 12 Mg Magnésium 24,3																	13 13 Al Aluminium 27,0	14 14 Si Silicium 28,1	15 15 P Phosphore 31,0	16 16 S Soufre 32,1	17 17 Cl Chlore 35,5	18 18 Ar Argon 39,9
19 19 K Potassium 39,1	20 20 Ca Calcium 40,1	21 21 Sc Scandium 45,0	22 22 Ti Titane 47,9	23 23 V Vanadium 50,9	24 24 Cr Chrome 52,0	25 25 Mn Manganèse 52,9	26 26 Fe Fer 55,8	27 27 Co Cobalt 58,9	28 28 Ni Nickel 63,5	29 29 Cu Cuivre 65,5	30 30 Zn Zinc 63,4	31 31 Ga Gallium 69,7	32 32 Ge Germanium 72,6	33 33 As Arsenic 74,9	34 34 Se Sélénium 79,0	35 35 Br Brome 79,9	36 36 Kr Krypton 83,8						
37 37 Rb Rubidium 85,5	38 38 Sr Strontium 87,6	39 39 Y Yttrium 88,9	40 40 Zr Zirconium 91,2	41 41 Nb Niobium 92,9	42 42 Mo Molybdène 95,9	43 43 Tc Technétium 99	44 44 Ru Ruthénium 101,1	45 45 Rh Rhodium 102,9	46 46 Pd Paladium 106,4	47 47 Ag Argent 107,9	48 48 Cd Cadmium 112,4	49 49 In Indium 114,8	50 50 Sn Étain 118,7	51 51 Sb Antimoine 121,8	52 52 Te Tellure 127,6	53 53 I Iode 166,9	54 54 Xe Xénon 131,3						
55 55 Cs Césium 132,9	56 56 Ba Baryum 137,3		72 72 Hf Hafnium 178,5	73 73 Ta Tantale 180,9	74 74 W Tungstène 183,9	75 75 Re Rhenium 186,2	76 76 Os Osmium 196,2	77 77 Ir Iridium 192,2	78 78 Pt Platine 195,1	79 79 Au Or 197,0	80 80 Hg Mercure 200,6	81 81 Tl Thallium 204,4	82 82 Pb Plomb 207,2	83 83 Bi Bismuth 209,0	84 84 Po Polonium 210	85 85 At Astatine 210	86 86 Fr Francium 222						
87 87 Fr Francium 223	88 88 Ra Radium 226		104 104 Rf Rutherfordium 261	105 105 Db Dubnium 262	106 106 Sg Seaborgium 266	107 107 Bh Bohrium 264	108 108 Hs Hassium 269	109 109 Mt Meitnerium 268	110 110 Ds Darmstadtium 271	111 111 Rg Roentgenium 272	112 112 Uub Ununbium 285	113 113 Uut Ununtrium 284	114 114 Uuq Ununquadium 289	115 115 Uup Ununpentium 288	116 116 Uuh Ununhexium 292	117 117 Uus Ununseptium 293	118 118 Uuo Ununoctium 294						
57 57 La Lanthane 138,9	58 58 Ce Cérium 140,1	59 59 Pr Praseodyme 140,9	60 60 Nd Néodyme 144,2	61 61 Pm Prométhée 145	62 62 Sm Samarium 150,4	63 63 Eu Europium 152,0	64 64 Gd Gadolinium 157,3	65 65 Tb Terbium 158,9	66 66 Dy Dysprosium 162,9	67 67 Ho Holmium 164,9	68 68 Er Erbium 167,3	69 69 Tm Thulium 168,9	70 70 Yb Ytterbium 173,0	71 71 Lu Lutétium 175,0									
89 89 Ac Actinium 227	90 90 Th Thorium 232	91 91 Pa Protactinium 231	92 92 U Uranium 238	93 93 Np Neptunium 237	94 94 Pu Plutonium 244	95 95 Am Americium 243	96 96 Cm Curium 247	97 97 Bk Berkélium 247	98 98 Cf Californium 251	99 99 Es Einsteinium 254	100 100 Fm Fermium 253	101 101 Md Mendelevium 256	102 102 No Nobelium 254	103 103 Lw Lawrencium 257									

Annexe 6- Conducteur, semi-conducteur et isolant

Extrait du site <http://ressources.univ-lemans.fr>

Conducteur, semi-conducteur et isolant

Dans le modèle classique, un corps est isolant s'il ne contient pas d'électrons mobiles. Dans un conducteur, des électrons sont peu liés aux noyaux et peuvent se déplacer dans le réseau cristallin.

Le modèle classique a été remplacé par le modèle quantique des bandes d'énergie. Dans l'atome isolé, les électrons occupent des niveaux d'énergie discrets. Dans un cristal, par suite des interactions entre les atomes, ces niveaux discrets s'élargissent et les électrons occupent des **bandes d'énergie permises** séparées par des bandes interdites. La répartition des électrons dans les niveaux obéit aux lois de la thermodynamique statistique. Au zéro absolu, seuls sont peuplés les niveaux de plus basse énergie.

Dans les **isolants**, les bandes d'énergie les plus faibles sont entièrement pleines. La hauteur de la bande interdite est grande (≈ 5 eV). Il n'y a pas de niveau d'énergie accessible et pas de conduction.

Dans les **conducteurs**, la dernière bande occupée est partiellement remplie : il existe beaucoup de niveaux disponibles et la conduction est grande.

Pour les **semi-conducteurs**, le taux de remplissage de la dernière bande occupée est soit très faible, soit très important. La hauteur de la bande interdite, aussi appelée énergie de gap, est faible (≈ 1 eV). La conduction est faible et varie beaucoup avec la température.

Conduction dans un semi-conducteur

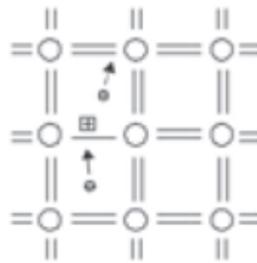


Fig. 4

Si une liaison de valence est brisée (agitation thermique, photon ...) l'électron devient mobile : il laisse un excès de charge positive, le « trou » (symbolisé par un + dans un carré). Cette lacune va être comblée par un électron voisin libéré par agitation thermique et qui va à son tour laisser un trou : ceux-ci semblent se déplacer dans le réseau. Aux électrons correspondent des trous. Le déplacement des trous étant un processus à deux étapes, leur mobilité dans le réseau est plus faible que celle des électrons.

Trous et électrons constituent les **porteurs libres intrinsèques** dont le nombre est fonction de la température. La neutralité électrique du matériau impose que les trous et les électrons soient en nombres identiques (n_i et p_i).

Pour le silicium pur à 300K, on mesure : $n_i=p_i= 1,5.10^{10} \text{ cm}^{-3}$. Ce nombre est très faible si on le compare au nombre d'atomes.

Annexe7 - extraits du programme de Sciences et technologie - Cycle 3

Matière, mouvement, énergie, information

Observer et décrire différents types de mouvements	
<p>Décrire un mouvement et identifier les différences entre mouvements circulaire ou rectiligne.</p> <ul style="list-style-type: none"> Mouvement d'un objet (trajectoire et vitesse : unités et ordres de grandeur). Exemples de mouvements simples : rectiligne, circulaire. <p>Élaborer et mettre en œuvre un protocole pour appréhender la notion de mouvement et de mesure de la valeur de la vitesse d'un objet.</p> <ul style="list-style-type: none"> Mouvements dont la valeur de la vitesse (module) est constante ou variable (accélération, décélération) dans un mouvement rectiligne. 	<p>L'élève part d'une situation où il est acteur qui observe (en courant, faisant du vélo, passager d'un train ou d'un avion), à celles où il n'est qu'observateur (des observations faites dans la cour de récréation ou lors d'une expérimentation en classe, jusqu'à l'observation du ciel : mouvement des planètes et des satellites artificiels à partir de données fournies par des logiciels de simulation).</p>

La planète Terre. Les êtres vivants dans leur environnement

Attendus de fin de cycle	
<p>Situer la Terre dans le système solaire et caractériser les conditions de la vie terrestre Identifier des enjeux liés à l'environnement</p>	
Connaissances et compétence associées	Exemples de situations, d'activités et de ressources pour l'élève
Situer la Terre dans le système solaire et caractériser les conditions de la vie terrestre	
<p>Situer la Terre dans le système solaire. Caractériser les conditions de vie sur Terre (température, présence d'eau liquide).</p> <ul style="list-style-type: none"> Le Soleil, les planètes. Position de la Terre dans le système solaire. Histoire de la Terre et développement de la vie. <p>Décrire les mouvements de la Terre (rotation sur elle-même et alternance jour-nuit, autour du Soleil et cycle des saisons).</p> <ul style="list-style-type: none"> Les mouvements de la Terre sur elle-même et autour du Soleil. Représentations géométriques de l'espace et des astres (cercle, sphère). 	<p>Travailler à partir de l'observation et de démarches scientifiques variées (modélisation, expérimentation ...).</p> <p>Faire - quand c'est possible - quelques observations astronomiques directes (les constellations, éclipses, observation de Vénus et Jupiter...).</p> <p>Découvrir l'évolution des connaissances sur la Terre et les objets célestes depuis l'Antiquité (notamment sur la forme de la Terre et sa position dans l'univers) jusqu'à nos jours (cf. l'exploration spatiale du système solaire).</p>

Annexe 8 - Programme de l'enseignement spécifique et de spécialité de physique-chimie
Classe terminale de la série scientifique

ENSEIGNEMENT DE SPÉCIALITÉ (Extraits)

L'enseignement de spécialité de physique-chimie prépare l'élève à une poursuite d'études scientifiques dans ce domaine en consolidant son choix d'orientation. Il lui permet en effet d'affirmer sa maîtrise de la démarche scientifique ainsi que celle des pratiques expérimentales et lui offre le moyen de tester ses goûts et ses compétences.

En plaçant l'élève en situation de recherche et d'action, cet enseignement lui permet de consolider les compétences associées à une démarche scientifique. L'élève est ainsi amené à développer trois activités essentielles chez un scientifique :

- la pratique expérimentale ;
- l'analyse et la synthèse de documents scientifiques ;
- la résolution de problèmes scientifiques.

Pour cela, le programme de spécialité fait appel à l'étude de trois thèmes, un thème de chimie (l'eau), un thème de physique (son et musique) et un thème (matériaux) qui conjugue des apports de chimie et de physique...

Les situations rencontrées par l'élève en cours de formation ainsi qu'au baccalauréat se limiteront aux domaines d'étude des trois thèmes de l'enseignement de spécialité. Le professeur fera largement appel à des situations comportant une dimension expérimentale...

Thème 3 : matériaux Domaines d'étude	Mots-clés
Cycle de vie	Élaboration, vieillissement, corrosion, protection, recyclage, élimination.
Structure et propriétés	Conducteurs, supraconducteurs, cristaux liquides. Semi-conducteurs, photovoltaïques. Membranes. Colles et adhésifs Tensioactifs, émulsions, mousses.
Nouveaux matériaux	Nanotubes, nanoparticules. Matériaux nanostructurés. Matériaux composites Céramiques, verres. Matériaux biocompatibles, textiles innovants.

NE RIEN ECRIRE DANS CE CADRE

DOCUMENT ANNEXE 9-A RENDRE AVEC LA COPIE

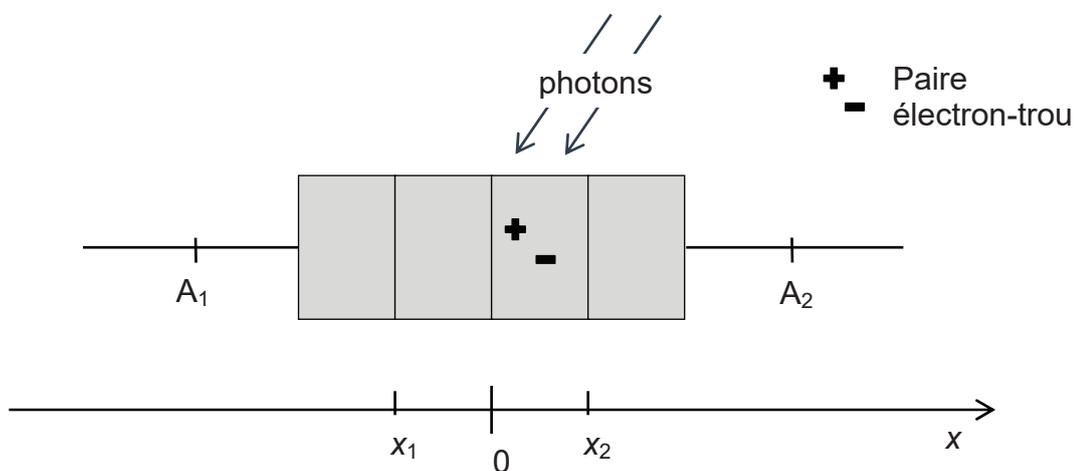


Schéma 1

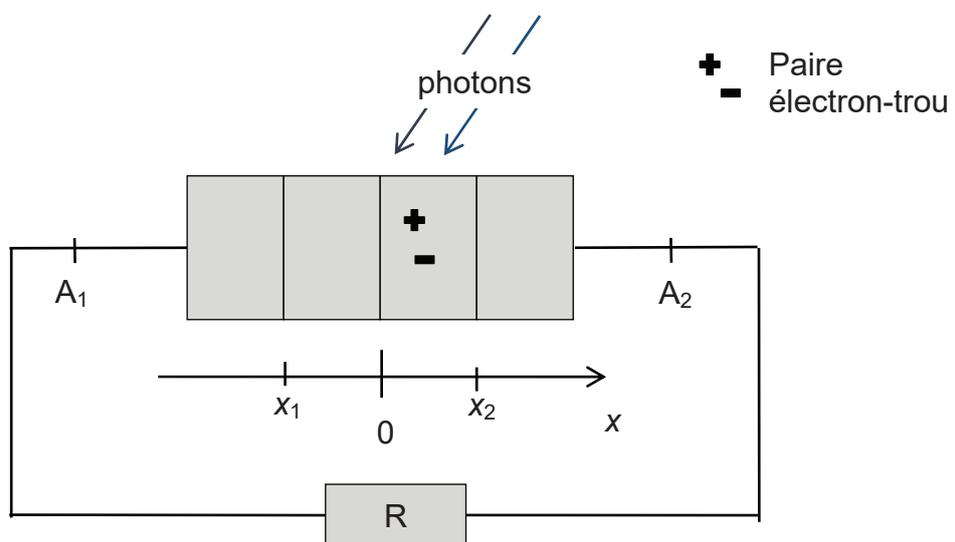


Schéma 2