


I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

Exercice corrigé chimie atomistique pdf

AccueilSMPCITD et Exercices corrigés Atomistique Smpc 1 PDF TD et Exercices corrigés Atomistique Smpc PDF Problème avec corrigés Atomistique SMP1 SMC1 PDF 1:TD et Exercices avec Corrigés Atomistique SMP1-SMC1 S1 PDF 2:TD et Exercices avec Corrigés Atomistique SMP1-SMC1 S1 PDF 3:TD et Exercices avec Corrigés Atomistique SMP1-SMC1 S1 [EL JADIDA] PDF 4:TD et Exercices avec Corrigés Atomistique SMP1-SMC1 S1 PDF 5:TD et Exercices avec Corrigés Atomistique SMP1-SMC1 S1 Télécharger Les 6 séries des Exercices Corrigés de séance 1 TD N°1 Corrigés de séance 2 TD N°2 Corrigés de séance 3 TD N°3 Corrigés de séance 4 TD N°4 Corrigés de séance 5 TD N°5 Corrigés de séance 6 TD N°6 VOIR AUSSI: Objectifs du module Atomistique L'objectif de cet enseignement est de permettre à l'étudiant, de connaître la réalité des constituants de la matière. Il permet à l'étudiant de maîtriser la structure de l'atome et de comprendre les théories qui régissent le mouvement des électrons dans l'atome. Le module se concentre sur les concepts les plus importants de la vision moderne de la structure de l'atome. Il met donc l'accent sur la compréhension qualitative de cette vision. Au terme de ce cours, l'étudiant(e) serait en mesure de : rappeler la vision classique de la constitution de la matière et celle concernant la nature de la lumière, décrire les phénomènes qui amenaient à une remise en question de cette vision classique, énoncer en termes simples et précis le nouveau mode de compréhension apporté par la théorie quantique, définir les concepts de fonction d'onde, d'orbitales, de spins, de configuration électronique, énoncer les principes de remplissage, discuter les conséquences physiques du principe de Pauli, décrire les propriétés des orbitales atomiques, discuter les propriétés périodiques des atomes (Electronégativité, énergie d'ionisation, rayon, etc.) en termes de leur configuration électronique. Description du contenu du module Atomistique -Structure des atomes: Structures, numéro atomique, nombre de masse, isotope, masse atomique. -Modèle classique : Modèle de Rutherford Modèle de Bohr Spectre atomique d'émission. [rapport de stage vétérinaire](#) -Modèle quantique : Equation de Schrödinger (Résolution) , nombres quantiques, Configuration électronique d'un atome, Principe de Pauli, Règles de Klechkowski et de Hund. -Tableau périodique des éléments chimiques :classification, périodes, groupes et familles, énergie d'ionisation, affinité électronique, électro-négativité. -Constituants du noyau et radioactivité: Radioactivité naturelle Radioactivité artificielle Applications.

Exemple 2 : Soit à établir la configuration électronique de l'élément de $Z = 37$

Ordre de remplissage selon Klechkowski :

$1 s^2, 2 s^2, 2 p^6, 3 s^2, 3 p^6, 4 s^2, 3 d^{10}, 4 p^6, 5 s^1$

Soit une fois remis dans l'ordre

$1 s^2, 2 s^2, 2 p^6, 3 s^2, 3 p^6, 3 d^{10}, 4 s^2, 4 p^6, 5 s^1$

Ecriture simplifiée:

$K^2, L^8, M^{18}, N^8, O^1$

POUR PLUS DE DOCUMENTS VOIR MOTS CLÉS: Chimie, chimie générale, Atomistique, Structure des atomes, Structures, numéro atomique, nombre de masse, isotope, masse atomique, Modèle classique, Modèle de Rutherford, Modèle de Bohr, Spectre atomique d'émission, Modèle quantique , Equation de Schrödinger (Résolution) , nombres quantiques, Configuration électronique d'un atome, Principe de Pauli, Règles de Klechkowski et de Hund, Tableau périodique des éléments chimiques, classification, périodes, groupes et familles, énergie d'ionisation, affinité électronique, électro-négativité, Constituants du noyau et radioactivité, Radioactivité naturelle, Radioactivité artificielle, Cours, Résumé, Exercices corrigés, Examens corrigés, Travaux dirigés td, Travaux pratiques TP, Devoirs corrigés, Contrôle corrigé. Bon chance à tous Le monde Toutes vos remarques, vos commentaires, vos critiques, et même vos encouragements, seront accueillis avec plaisir. Partagez au maximum pour que tout le monde puisse en profiter. **ADVERTISEMENT Aidez la recherche scientifique** Veuillez S.V.P répondre à ce questionnaire. 2 min **QUESTIONNAIRE** Télécharger gratuitement TD, QCM, exercices et examens corrigés de Atomistique PDF S1. Bachelor / Licence Chimie SMPC SMIA (1ère année L1). Pour les cours, résumé, livres... vous trouverez les liens au bout de cette page.



Tout en PDF/PPT, Tout est gratuit.atomistique exercices corrigésNOTE: N'oubliez pas de voir le cours d'atomistique. Liens dans la section ci-dessous.Pour télécharger le cours complet d'Atomistique, Cliquez sur [le/les liens ci-dessous](#).Cours complet d'AtomistiqueNOTE: N'oubliez pas de voir les autres Unités d'enseignements (matières/modules) de chimie. [worksheet about family roles](#) Liens dans la section ci-dessous.Tourner à la page principale de chimie pour voir la totalité des modules (cours, résumés, formation, exercices, td, examens, qcm, livres).Ou visiter directement les exercices des autres modules de la filière chimie à partir de ces liens ci-dessous: **ADVERTISEMENT Aidez la recherche scientifique** Veuillez S.V.P répondre à ce questionnaire. 2 min **QUESTIONNAIRE** Télécharger gratuitement le cours complet d'Atomistique PDF S1 SMPC. Bachelor / Licence en Chimie Physique (1ère année PC / SMC). Pour les TD, QCM, exercices corrigés, examens, livres... vous trouverez les liens au bout de cette page. Tout en PDF/PPT, tout est gratuit.Cours Atomistique PDF S1La matière est formée à partir de grains élémentaires: les atomes. 112 atomes ou éléments ont été découverts et chacun d'eux est désigné par son nom et son symbole.Exemple : Carbone : C ; Azote : N. Les atomes diffèrent par leurs structures et leurs masses, et sont eux même fragmentés en petites particules : les électrons, les protons et les neutrons.En fait, l'atome n'existe pas souvent à l'état libre, il s'associe avec d'autres pour former des molécules. On a des molécules monoatomiques : gaz rares (He, Ne, Ar,...), diatomiques (H2, O2, NaCl...) et des molécules poly-atomiques (H2O, H2SO4,...).La matière est formée à partir de grains élémentaires: les atomes. L'atome est un ensemble électriquement neutre comportant une partie centrale, le noyau (protons + neutrons), où est centrée pratiquement toute sa masse, et autour duquel se trouvent des électrons.La chimie est la science de la matière et de sa transformation. Au cours de ce chapitre nous étudierons les « briques élémentaires » de la matière : les atomes.Un atome est constitué d'un noyau autour duquel gravitent un ou plusieurs électrons. Le noyau de l'atome est composé de nucléons, les neutrons et les protons.Un nucléide est noté AZX est le nom du nucléide, A est le nombre de masse qui correspond au nombre de nucléons (neutrons et protons) et Z est le numéro atomique qui correspond au nombre de protons, mais aussi d'électrons.On peut trouver le nombre de neutrons N par la formule $A = Z + N$ donc $N = A - Z$ Un atome étant électriquement neutre, il a le même nombre d'électrons que de protons puisque ceux-ci sont de charge opposée.Dans un premier temps nous exposerons les généralités sur l'atome.Puis nous étudierons la structure électronique des atomes.Enfin, nous nous intéresserons au tableau périodique et aux propriétés des atomes.Structures, numéro atomique, nombre de masse, isotope, masse atomique.Modèle de Rutherford – Modèle de Bohr – Spectre atomique d'émission.Equation de Schrödinger(Résolution) : nombres quantiques, Configuration électronique d'un atome : Principe de Pauli, Règles de Klechkowski et de Hund.Classification, périodes, groupes et familles, énergie d'ionisation, affinité électronique, électro-négativité.Radioactivité naturelleRadioactivité artificielleApplications