



I'm not robot



Continue

Atomistique et liaison chimique cours pdf

Atomistique et liaison chimique cours et exercices corrigés pdf.

Academia.edu uses cookies to personalize content, tailor ads and improve the user experience. By using our site, you agree to our collection of information through the use of cookies. To learn more, view our Privacy Policy. Passer Calendrier ◀ | juin 2023 | ▶ Aucun événement, jeudi 1 juin 1 Aucun événement, vendredi 2 juin 2 Aucun événement, samedi 3 juin 3 Aucun événement, dimanche 4 juin 4 Aucun événement, lundi 5 juin 5 Aucun événement, mardi 6 juin 6 Aucun événement, mercredi 7 juin 7 Aucun événement, jeudi 8 juin 8 Aucun événement, vendredi 9 juin 9 Aucun événement, samedi 10 juin 10 Aucun événement, dimanche 11 juin 11 Aucun événement, lundi 12 juin 12 Aucun événement, mardi 13 juin 13 Aucun événement, mercredi 14 juin 14 Aucun événement, jeudi 15 juin 15 Aucun événement, vendredi 16 juin 16 Aucun événement, samedi 17 juin 17 Aucun événement, dimanche 18 juin 18 Aucun événement, lundi 19 juin 19 Aucun événement, mardi 20 juin 20 Aucun événement, mercredi 21 juin 21 Aucun événement, jeudi 22 juin 22 Aucun événement, vendredi 23 juin 23 Aucun événement, samedi 24 juin 24 Aucun événement, dimanche 25 juin 25 Aucun événement, lundi 26 juin 26 Aucun événement, mardi 27 juin 27 Aucun événement, mercredi 28 juin 28 Aucun événement, jeudi 29 juin 29 Aucun événement, vendredi 30 juin 30 Liaison chimique : Cours - Résumés - Exercices et Examens corrigés L'atome est le constituant fondamental de la matière. Il est constitué de différentes particules élémentaires, dont les trois principales : l'électron, le proton et le neutron.

Support de Cours : Chimie Générale I

Atomistique et Liaison chimique

Ces derniers forment le noyau. La matière est généralement formée par des molécules et parfois par des assemblages ioniques. La présence d'atomes libres est souvent due à des conditions expérimentales exceptionnelles telles que le vide interstellaire, les champs magnétique et électrique intenses. Il existe trois types de liaisons fortes qui unissent les atomes : la liaison covalente, ionique et métallique. La liaison covalente est obtenue grâce à la mise en commun d'électrons apportés par deux atomes. Une liaison covalente entre deux atomes résulte de la mise en commun d'une paire d'électrons. Seuls les électrons de valence d'un atome, c'est-à-dire les électrons en excès par rapport à la configuration du gaz rare qui précède l'élément, peuvent être impliqués dans la formation des liaisons. Pour les éléments des trois premières périodes il s'agit des électrons de la couche externe. La liaison ionique résulte de l'attraction mutuelle des charges des anions et des cations. La liaison ionique est une force d'attraction, ce n'est pas de la matière. Un composé ionique possède nécessairement un composé fortement électropositif et électronégatif. La liaison est d'autant plus forte que l'enthalpie réticulaire est élevée, donc que les espèces sont plus petites et chargées. Liens de téléchargement des cours de Liaison chimique Liens de téléchargement des Résumés de Liaison chimique Résumé N°1 de Liaison chimique Résumé N°2 de Liaison chimique Liens de téléchargement des exercices et examens corrigés de Liaison chimique Voir aussi : Chimie des Solutions : Cours - Résumés - Exercices - Examens Les Hydrocarbures : Cours et exercices corrigés Chimie des électrolytes : Cours - Exercices et Examens Chimie Organique Générale : Cours - Résumés - Exercices Thermochimie : Cours - Résumés - Exercices - Examens corrigés Chimie Minérale : Cours - Résumés - Exercices - Examens Partager au maximum pour que tout le monde puisse en profiter