Pensez à limiter votre empreinte carbone en réduisant la qualité des vidéos regardées

ch 4 : Structure des espèces chimiques

livre : ch 2 pg 36

Notions :

- §1 Structure des molécules et des ions
- §2 Géométrie d'une molécule ou d'un ion polyatomique
- §3 Polarité d'une molécule

Thème	Lien	auteur	1	2	3	Commentaire
Pour réviser	Cortège électronique de l'atome	e-profs	Leur play-lists à propos des formules de Lewis			
	Schéma de LEWIS					
Le cours à lire	Géométrie et polarité des entités chimiques	Thomas Pichegru	✓			Un cours complet
Le cours à voir	Modèle de LEWIS : liaison covalente, doublet liant et non liant	Paul Olivier	✓			la chaîne de ce collègue
	Comment déterminer la géométrie d'une molécule ?			✓		
	Déterminer la polarité d'une molécule				✓	
	Polaire ou apolaire : l'eau	e-profs			✓	Deux exemples complémentaires
	Polaire ou apolaire : le dioxyde de carbone?				✓	
	Cohésion des solides ioniques et moléculaires - 1/3	Prof Roques	✓	✓	✓	sa playlist de 1ere
	Cohésion des solides ioniques et moléculaires - 2/3		✓	✓	✓	
	Cohésion des solides ioniques et moléculaires - 3/3		✓	✓	✓	
Pour ceux qui en veulent plus						
RPEV : théorie de répulsion des paquets d'électrons de valence		La Vsepr avec des ballons (en 1ère, on s'arrête à 4 ballons)				

66

From:
https://chaudy.fr/ - **StCh**

Permanent link:
https://chaudy.fr/doku.php?id=1spe:ch04

Last update: **2025/05/18 19:04**