C6 CQFR

STRUCTURE ET POLARITE DES ENTITES

Je dois savoir

Définir et utiliser correctement les notions suivantes :

Schéma de Lewis
Lacune électronique
Électronégativité des atomes
Polarisation d'une liaison covalente
Polarité d'une molécule

Capsule vidéo sur **Lewis** ►

Définir et exprimer avec la bonne unité les grandeurs physiques suivantes

Électronégativité des atomes

Énoncer les lois ou les relations suivantes (avec les unités associées si nécessaire)

Je dois pouvoir

Établir le schéma de Lewis de molécules et d'ions mono ou polyatomiques, à partir du tableau périodique, dans les cas suivants :
Molécules : $O_2, H_2, N_2, H_2O, CO_2, NH_3, CH_4, HCl$
Ions : $H^+, H_3O^+, Na^+, NH_4^+, Cl^-, HO^-, O^{2-}$

Interpréter la géométrie d'une entité à partir de son schéma de Lewis

Déterminer le caractère polaire ou non d'une liaison à partir de la donnés de l'électronégativité des atomes

Déterminer le caractère polaire ou apolaire d'une entité moléculaire (molécule) à partir de la géométrie et de la polarité de ses liaisons : prévoir si une molécule est polaire ou apolaire.

Capacités expérimentales

Utiliser des modèles moléculaires ou des logiciels de représentation moléculaire pour visualiser la géométrie d'une entité.

C6 CQFR

STRUCTURE ET POLARITE DES ENTITES

Je dois savoir

Définir et utiliser correctement les notions suivantes :

Schéma de Lewis
Lacune électronique
Électronégativité des atomes
Polarisation d'une liaison covalente
Polarité d'une molécule

Capsule vidéo sur Lewis ►

Définir et exprimer avec la bonne unité les grandeurs physiques suivantes

Électronégativité des atomes

Énoncer les lois ou les relations suivantes (avec les unités associées si nécessaire)

Je dois pouvoir

Établir le schéma de Lewis de molécules et d'ions mono ou polyatomiques, à partir du tableau périodique, dans les cas suivants :
Molécules : $O_2, H_2, N_2, H_2O, CO_2, NH_3, CH_4, HCl$
Ions : $H^+, H_3O^+, Na^+, NH_4^+, Cl^-, HO^-, O^{2-}$

Interpréter la géométrie d'une entité à partir de son schéma de Lewis

Déterminer le caractère polaire ou non d'une liaison à partir de la donnés de l'électronégativité des atomes

Déterminer le caractère polaire ou apolaire d'une entité moléculaire (molécule) à partir de la géométrie et de la polarité de ses liaisons : prévoir si une molécule est polaire ou apolaire.

Capacités expérimentales

Utiliser des modèles moléculaires ou des logiciels de représentation moléculaire pour visualiser la géométrie d'une entité.

C6 CQFR

STRUCTURE ET POLARITE DES ENTITES

SYNTHESE

Je dois savoir

Définir et utiliser correctement les notions suivantes :

Schéma de Lewis
Lacune électronique
Électronégativité des atomes
Polarisation d'une liaison covalente
Polarité d'une molécule

Capsule vidéo sur **Lewis** ►

Définir et exprimer avec la bonne unité les grandeurs physiques suivantes

Électronégativité des atomes

Énoncer les lois ou les relations suivantes (avec les unités associées si nécessaire)

Je dois pouvoir

Établir le schéma de Lewis de molécules et d'ions mono ou polyatomiques, à partir du tableau périodique, dans les cas suivants :
Molécules : $O_2, H_2, N_2, H_2O, CO_2, NH_3, CH_4, HCl$
Ions : $H^+, H_3O^+, Na^+, NH_4^+, Cl^-, HO^-, O^{2-}$

Interpréter la géométrie d'une entité à partir de son schéma de Lewis

Déterminer le caractère polaire ou non d'une liaison à partir de la donnés de l'électronégativité des atomes

Déterminer le caractère polaire ou apolaire d'une entité moléculaire (molécule) à partir de la géométrie et de la polarité de ses liaisons : prévoir si une molécule est polaire ou apolaire.

Capacités expérimentales

Utiliser des modèles moléculaires ou des logiciels de représentation moléculaire pour visualiser la géométrie d'une entité.

C6 CQFR

STRUCTURE ET POLARITE DES ENTITES

SYNTHESE

Je dois savoir

Définir et utiliser correctement les notions suivantes :

Schéma de Lewis
Lacune électronique
Électronégativité des atomes
Polarisation d'une liaison covalente
Polarité d'une molécule

Capsule vidéo sur **Lewis** ►

Définir et exprimer avec la bonne unité les grandeurs physiques suivantes

Électronégativité des atomes

Énoncer les lois ou les relations suivantes (avec les unités associées si nécessaire)

Je dois pouvoir

Établir le schéma de Lewis de molécules et d'ions mono ou polyatomiques, à partir du tableau périodique, dans les cas suivants :
Molécules : $O_2, H_2, N_2, H_2O, CO_2, NH_3, CH_4, HCl$
Ions : $H^+, H_3O^+, Na^+, NH_4^+, Cl^-, HO^-, O^{2-}$

Interpréter la géométrie d'une entité à partir de son schéma de Lewis

Déterminer le caractère polaire ou non d'une liaison à partir de la donnés de l'électronégativité des atomes

Déterminer le caractère polaire ou apolaire d'une entité moléculaire (molécule) à partir de la géométrie et de la polarité de ses liaisons : prévoir si une molécule est polaire ou apolaire.

Capacités expérimentales

Utiliser des modèles moléculaires ou des logiciels de représentation moléculaire pour visualiser la géométrie d'une entité.