

Coups de pouce

1	a	Rédigez votre réponse avec les mots « lignes » et « colonnes ».
	b	Les halogènes sont à l'avant dernière colonne, et les alcalins à la première colonne.
	c	Les gaz rares ou nobles forment-ils des liaisons ? Comment est leur couche de valence ?
2	a	Pour que les liaisons soient polarisées, il faut que les électronégativités des atomes engagés dans la liaison covalente soient suffisamment différentes. Calculez cette différence.
	b	Calculez les différences d'électronégativité et comparez à la valeur de 0,4.
	c	Sans charges partielles notables, l'on ne note rien. On note au-dessus de l'atome de plus électronégatif δ^- et δ^+ au-dessus de l'atome le moins électronégatif
3		Rédigez votre synthèse avec cette liste de mots. Liaison covalente, liaison polarisé, électronégativité, 0,4, δ^- et δ^+ , nuage électronique.

Coups de pouce

1	a	Rédigez votre réponse avec les mots « lignes » et « colonnes ».
	b	Les halogènes sont à l'avant dernière colonne, et les alcalins à la première colonne.
	c	Les gaz rares ou nobles forment-ils des liaisons ? Comment est leur couche de valence ?
2	a	Pour que les liaisons soient polarisées, il faut que les électronégativités des atomes engagés dans la liaison covalente soient suffisamment différentes. Calculez cette différence.
	b	Calculez les différences d'électronégativité et comparez à la valeur de 0,4.
	c	Sans charges partielles notables, l'on ne note rien. On note au-dessus de l'atome de plus électronégatif δ^- et δ^+ au-dessus de l'atome le moins électronégatif
3		Rédigez votre synthèse avec cette liste de mots. Liaison covalente, liaison polarisé, électronégativité, 0,4, δ^- et δ^+ , nuage électronique.