

Ch 9 Évaluation formative **Entourez en rouge les zones à retravailler.**

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
Dans la classification périodique, l'électronégativité croît : <input type="checkbox"/> sur une colonne <input type="checkbox"/> sur une ligne <input type="checkbox"/> en diagonale			
Une liaison polarisée lie deux atomes d'électronégativité proche. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Une molécule apolaire peut contenir des liaisons polarisées. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Les solvants organiques contenant des atomes très électronégatifs tels que O, F, Cl, N forment en général des solvants : <input type="checkbox"/> polaires <input type="checkbox"/> apolaires			
Il est possible l'électriser la matière par : <input type="checkbox"/> frottement <input type="checkbox"/> influence <input type="checkbox"/> contact			
Les natures des charges d'un chiffon frottant et d'une baguette frottée sont : <input type="checkbox"/> les mêmes <input type="checkbox"/> opposées			
Les natures des charges d'une boule chargée par contact avec une baguette électrisée sont : <input type="checkbox"/> les mêmes <input type="checkbox"/> opposées			
Deux corps portant une électricité de même nature : <input type="checkbox"/> s'attirent <input type="checkbox"/> se repoussent			
Lorsque la différence d'électronégativité entre deux atomes est très forte, les atomes peuvent s'ioniser. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
L'interaction qui existe entre les ions d'un cristal est : <input type="checkbox"/> gravitationnelle <input type="checkbox"/> électrostatique Celle qui est prédominante est : <input type="checkbox"/> gravitationnelle <input type="checkbox"/> électrostatique			
Dans un cristal, il existe des forces : <input type="checkbox"/> seulement attractives <input type="checkbox"/> seulement répulsives <input type="checkbox"/> attractives et répulsives			
C'est l'arrangement des ions dans un cristal qui permet aux forces attractives de compenser largement les forces répulsives <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Dans les solides moléculaires, la cohésion est assurée par : <input type="checkbox"/> l'interaction électrostatique <input type="checkbox"/> l'interaction gravitationnelle <input type="checkbox"/> les liaisons hydrogène <input type="checkbox"/> l'interaction de van der Waals			
La liaison H s'établit entre : <input type="checkbox"/> deux atomes semblables à l'intérieur d'une molécule <input type="checkbox"/> deux atomes semblables entre deux molécules <input type="checkbox"/> un atome d'hydrogène lié à un atome électronégatif d'une molécule et un atome électronégatif d'une autre molécule			
Bilan	/ 20		/ 20

