

I'm not a robot!

Exercices de physique chimie seconde corrigé pdf

11/11/2021 *****Télécharger Exercices Corrigés Physique Chimie Seconde Gratuit PDF:Exercices Corrigés Quantité de Matière: Doc 1 Doc 2 Exercices Corrigés de Solutions Aqueuses: Doc 1 Doc 2 Exercices Corrigés de Transformations Chimiques: Doc 1 Exercices Corrigés de Mélanges: Doc 1 Doc 2Exercices Corrigés de La Description du Mouvement: Doc 1 Doc 2Exercices Corrigés de Forces et Le Principe d'Inertie: Doc 1 Doc 2 Doc 3 Doc 4Exercices Corrigés La Réflexion et la Réfraction de la Lumière: Doc 1 Doc 2Exercices Corrigés L'émission d'un Son: Doc 1 Doc 2 Masse Volumique PDF:la chimie, la science qui traite des propriétés, de la composition et de la structure des substances (définies comme des éléments et des composés), des transformations qu'elles subissent et de l'énergie libérée ou absorbée au cours de ces processus. Chaque substance, qu'elle soit naturelle ou produite artificiellement, se compose d'une ou plusieurs des centaines d'espèces d'atomes qui ont été identifiées comme des éléments. Bien que ces atomes, à leur tour, soient composés de particules plus élémentaires, il y a des éléments constitutifs de base des substances chimiques ; il n'y a pas de quantité d'oxygène, de mercure ou d'or, par exemple, plus petite qu'un atome de cette substance. La chimie, par conséquent, ne s'intéresse pas au domaine subatomique mais aux propriétés des atomes et aux lois régissant leurs combinaisons et à la manière dont la connaissance de ces propriétés peut être utilisée pour atteindre des objectifs spécifiques.Évaluation, contrôles, cours et livre numérique, bordures physiques et programme hauteur 2019 2020 2021 2022 2nd.Aqueux est un terme utilisé pour décrire un système qui implique de l'eau. Le mot aqueux est également appliquée pour décrire une solution ou un mélange dans lequel l'eau est le solvant. Lorsqu'une espèce chimique a été dissoute dans l'eau, cela est indiqué par l'écriture (aq) après le nom chimique.Les substances hydrophiles (qui aiment l'eau) et de nombreux composés ioniques se dissolvent ou se disloquent dans l'eau. Par exemple, lorsque le sel de table ou le chlorure de sodium est dissous dans l'eau, il se dissout en ses ions pour former Na^+ (aq) et Cl^- (aq). Les substances hydrophobes (craignent l'eau) ne se dissolvent généralement pas dans l'eau ou ne se transforment pas en solutions aqueuses. Ouvrir la Section Signaler une erreur 26 avril 2019 Corrigé livre physique-chimie seconde hatier 2019 ... s pdf, cours et exercices svt 1st s,cours svt 1st s,pdf, cours de chimie physique 1st s pdf, ... OPÉRATION MA THS CE2 Guide pédagogique - Éditions Hatier! Doit inclure : Invariant de boucleMontrer que si $i < 1$, la suite (un) converge vers 0 et si $i > 1$, la suite (vn) tend vers +?. Montrer que si $i = 1$, tout est possible. Correction ? [...] Chaînes de Markov (et applications)recurrente TRAVAUX PUBLICS 2011 - Sciences et techniques industriellesExercice 5 : Précision sur une mesure ... BTS Conception et réalisation de carrosserie 2005. Exercice 16 : Hydrostatique. ... Corrigé des exercices . 11661-bts-tp-2019-u41-corrigé.pdf - EduscoPréconiser la fabrication des poutrelles avec une contre flèche. Page 4. BTS TRAVAUX PUBLICS - E4 Étude Technique et Économique. Session 2019. U41- ... GÉRARD BOUCHARD - UQACTermes manquants : DESCRIPTIF DES MODULES DU ...

CORRIGÉ

De l'atome à la molécule - Ch. 1

Exercice 1 :

1. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 2. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 3. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 4. Mg_3N_2

5. ZnO 6. Al_2O_3 7. P_2O_5 8. SiO_2

9. ZnO 10. Al_2O_3 11. P_2O_5 12. SiO_2

13. ZnO 14. Al_2O_3 15. P_2O_5 16. SiO_2

17. ZnO 18. Al_2O_3 19. P_2O_5 20. SiO_2

21. ZnO 22. Al_2O_3 23. P_2O_5 24. SiO_2

25. ZnO 26. Al_2O_3 27. P_2O_5 28. SiO_2

29. ZnO 30. Al_2O_3 31. P_2O_5 32. SiO_2

33. ZnO 34. Al_2O_3 35. P_2O_5 36. SiO_2

37. ZnO 38. Al_2O_3 39. P_2O_5 40. SiO_2

41. ZnO 42. Al_2O_3 43. P_2O_5 44. SiO_2

45. ZnO 46. Al_2O_3 47. P_2O_5 48. SiO_2

49. ZnO 50. Al_2O_3 51. P_2O_5 52. SiO_2

53. ZnO 54. Al_2O_3 55. P_2O_5 56. SiO_2

57. ZnO 58. Al_2O_3 59. P_2O_5 60. SiO_2

61. ZnO 62. Al_2O_3 63. P_2O_5 64. SiO_2

65. ZnO 66. Al_2O_3 67. P_2O_5 68. SiO_2

69. ZnO 70. Al_2O_3 71. P_2O_5 72. SiO_2

73. ZnO 74. Al_2O_3 75. P_2O_5 76. SiO_2

77. ZnO 78. Al_2O_3 79. P_2O_5 80. SiO_2

81. ZnO 82. Al_2O_3 83. P_2O_5 84. SiO_2

85. ZnO 86. Al_2O_3 87. P_2O_5 88. SiO_2

89. ZnO 90. Al_2O_3 91. P_2O_5 92. SiO_2

93. ZnO 94. Al_2O_3 95. P_2O_5 96. SiO_2

97. ZnO 98. Al_2O_3 99. P_2O_5 100. SiO_2

101. ZnO 102. Al_2O_3 103. P_2O_5 104. SiO_2

105. ZnO 106. Al_2O_3 107. P_2O_5 108. SiO_2

109. ZnO 110. Al_2O_3 111. P_2O_5 112. SiO_2

113. ZnO 114. Al_2O_3 115. P_2O_5 116. SiO_2

117. ZnO 118. Al_2O_3 119. P_2O_5 120. SiO_2

121. ZnO 122. Al_2O_3 123. P_2O_5 124. SiO_2

125. ZnO 126. Al_2O_3 127. P_2O_5 128. SiO_2

129. ZnO 130. Al_2O_3 131. P_2O_5 132. SiO_2

133. ZnO 134. Al_2O_3 135. P_2O_5 136. SiO_2

137. ZnO 138. Al_2O_3 139. P_2O_5 140. SiO_2

141. ZnO 142. Al_2O_3 143. P_2O_5 144. SiO_2

145. ZnO 146. Al_2O_3 147. P_2O_5 148. SiO_2

149. ZnO 150. Al_2O_3 151. P_2O_5 152. SiO_2

153. ZnO 154. Al_2O_3 155. P_2O_5 156. SiO_2

157. ZnO 158. Al_2O_3 159. P_2O_5 160. SiO_2

161. ZnO 162. Al_2O_3 163. P_2O_5 164. SiO_2

165. ZnO 166. Al_2O_3 167. P_2O_5 168. SiO_2

169. ZnO 170. Al_2O_3 171. P_2O_5 172. SiO_2

173. ZnO 174. Al_2O_3 175. P_2O_5 176. SiO_2

177. ZnO 178. Al_2O_3 179. P_2O_5 180. SiO_2

181. ZnO 182. Al_2O_3 183. P_2O_5 184. SiO_2

185. ZnO 186. Al_2O_3 187. P_2O_5 188. SiO_2

189. ZnO 190. Al_2O_3 191. P_2O_5 192. SiO_2

193. ZnO 194. Al_2O_3 195. P_2O_5 196. SiO_2

197. ZnO 198. Al_2O_3 199. P_2O_5 200. SiO_2

201. ZnO 202. Al_2O_3 203. P_2O_5 204. SiO_2

205. ZnO 206. Al_2O_3 207. P_2O_5 208. SiO_2

209. ZnO 210. Al_2O_3 211. P_2O_5 212. SiO_2

213. ZnO 214. Al_2O_3 215. P_2O_5 216. SiO_2

217. ZnO 218. Al_2O_3 219. P_2O_5 220. SiO_2

221. ZnO 222. Al_2O_3 223. P_2O_5 224. SiO_2

225. ZnO 226. Al_2O_3 227. P_2O_5 228. SiO_2

229. ZnO 230. Al_2O_3 231. P_2O_5 232. SiO_2

233. ZnO 234. Al_2O_3 235. P_2O_5 236. SiO_2

237. ZnO 238. Al_2O_3 239. P_2O_5 240. SiO_2

241. ZnO 242. Al_2O_3 243. P_2O_5 244. SiO_2

245. ZnO 246. Al_2O_3 247. P_2O_5 248. SiO_2

249. ZnO 250. Al_2O_3 251. P_2O_5 252. SiO_2

253. ZnO 254. Al_2O_3 255. P_2O_5 256. SiO_2

257. ZnO 258. Al_2O_3 259. P_2O_5 260. SiO_2

261. ZnO 262. Al_2O_3 263. P_2O_5 264. SiO_2

265. ZnO 266. Al_2O_3 267. P_2O_5 268. SiO_2

269. ZnO 270. Al_2O_3 271. P_2O_5 272. SiO_2

273. ZnO 274. Al_2O_3 275. P_2O_5 276. SiO_2

277. ZnO 278. Al_2O_3 279. P_2O_5 280. SiO_2

281. ZnO 282. Al_2O_3 283. P_2O_5 284. SiO_2

285. ZnO 286. Al_2O_3 287. P_2O_5 288. SiO_2

289. ZnO 290. Al_2O_3 291. P_2O_5 292. SiO_2

293. ZnO 294. Al_2O_3 295. P_2O_5 296. SiO_2

297. ZnO 298. Al_2O_3 299. P_2O_5 300. SiO_2

301. ZnO 302. Al_2O_3 303. P_2O_5 304. SiO_2

305. ZnO 306. Al_2O_3 307. P_2O_5 308. SiO_2

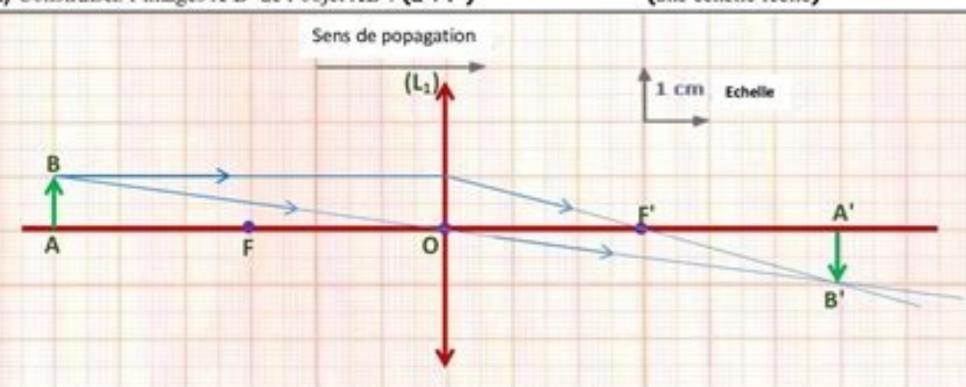
309. ZnO 310. Al_2O_3 311. P_2O_5 312. SiO_2

313. ZnO 314. Al_2O_3 315. P_2O_5 316. SiO_2

317. ZnO 318. Al_2O_3 319. P_2O_5 320. \text

2) Construez l'image A'B' de l'objet AB ? (2 Pt)

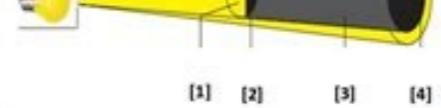
(une échelle réelle)



3) Déterminer les caractéristiques de l'image A'B' ? (0,5 Pt)

1- Image A'B' est réelle et renversée et c'est : $\text{OB} > \text{A'B}'$ ou $\text{OA} > \text{O'A}'$

4) Déterminer la nature de l'image obtenue dans les cas suivants , justifier votre réponse ?Sans ingénierie de construction (1 Pt)

♦ 1^{er} cas : $\text{OA} = 10\text{cm}$: Dans ce cas $\text{OA} > \text{f}$, donc l'image sera réelle , renversée et plus petite que l'objet.♦ 2^{me} : $\text{OA} = 2\text{cm}$: Dans ce cas $\text{OA} < \text{f}$, donc l'image sera virtuelle, droite et plus grande que l'objet.5) Nous fixons la lentille L₁ à une distance $\text{L}_1 = 5\text{cm}$ et obtenons une lentille équivalente L₂. Calculer la vergence équivalente C et en déduire la distance focale f de cette lentille équivalente ?(1 Pt)On calcule la vergence de (L₂) : On a : $C_2 = 1/f$ AN : $C = 1/0,05$ donc : $C = 20\text{d}^{-1}$ La vergence de la lentille équivalente est : $C = C_1 + C_2 = 33,33 + 20$ donc : $C = 53,33\text{d}^{-1}$ La distance focale de la lentille équivalente : $a = f = 1/C$ AN : $f = 1/53,33$; $f = 0,01875\text{m} = 18,75\text{cm}$ 6) Quelle est la lentille la plus convergente L₁ ou L₂? justifier votre réponse ? (1 Pt)Une lentille est très convergente si sa vergence est élevée et sa distance focale est courte , donc est la lentille la plus convergente est la lentille (L₁).

► On a la figure suivante :

1) Quel est le nom de ce phénomène ? (0,5 Pt)

Les ombres dans le cas d'une source lumineuse ponctuelle

2) Donnez le nom de chaque nombre de la figure ? (1 Pt)

1- L'ombre totale de l'objet

2- L'ombre partielle

3- Zone d'ombre

4- Ombre portée

Exercice 3 : (4pt)

La figure ci-dessous montre la Terre et la Lune dans cette ordre . sont alignées.

1) Tracez Les rayons lumineux incident sur la Terre et la Lune dans cette ordre . sont alignées.

2) Est-ce une éclipse lunaire ou solaire , totale ou partielle? (1,5 Pt)

C'est une éclipse de lune

Expliquez le phénomène ? (1,5 Pt)

Dans la phase de pleine lune , il arrive que la lune pénètre dans la zone d'ombre de la terre.

N'étant plus éclairée , elle devient invisible de la terre.

lorsque la lune entre entièrement dans la zone d'ombre de la terre , on dit que l'éclipse lunaire est totale.

l'éclipse lunaire est totale.

C'est une éclipse de lune

Correction : Prof.BRAHIM TAHIRI

Bonne chance

Il s'agit d'un saut vertical, le corps restant rigide et parfaitement tendu. Indiquer si le trampoliniste est immobile ou en mouvement : Indiquer si le trampoliniste est immobiles ou en mouvement : Indiquer si les pieds du... Exercices à imprimer pour la seconde - Modéliser une transformation chimique Exercice 01 : Questions de cours Quelle est la différence entre une transformation chimique et une réaction chimique ? Quelle est la différence entre une réaction chimique et une équation chimique ? Qu'est-ce qui est conservé lors d'une réaction chimique ? Comment appelle-t-on les nombres écrits devant les symboles dans une équation chimiques ? Exercice 02 : Ajustement des équations Ajuster les équations suivantes en écrivant les nombres stochiométriques... Exercices à imprimer pour la seconde - Système et transformation chimique Exercice 01 : Questions de cours Quels sont les paramètres qui décrivent un système chimique ? Qu'est-ce qu'une transformation chimique ? Comment on schématisé une transformation chimique ? Exercice 02 : Système chimique L'ammoniac et le chlorure d'hydrogène sont des gaz. Lorsqu'on les mélange, il se forme du chlorure d'ammonium (solide). Dans l'état final, les deux espèces chimiques présentes sont le chlorure d'ammonium et le chlorure d'hydrogène. Décrire... Exercices à imprimer pour la seconde sur la solution aqueuse Exercice 01 : QCM Pour chacune des questions ci-dessous, Indiquer la bonne réponse. Exercice 02 : Concentration molaire Le sucre qu'on utilise quotidiennement est du saccharose de formule C12H22O11. Calculer la masse molaire du saccharose. Exercice 03: Sel de mer La salinité moyenne des océans est de 28 g.L⁻¹. On donne : Na = 23 g.mol⁻¹ et Cl = 35,5 g.mol⁻¹ Voir les fichesTélécharger les documents Solution aqueuse ... Exercices à imprimer pour la seconde sur la solution aqueuse - La préparation Exercice 01 : Dissolution On désire obtenir 250 mL d'une solution d'eau salée à 0,1 mol.L⁻¹. Pour cela on pese une masse m de sel de NaCl. On donne MNaCl = 58,5 g.mol⁻¹.

a. Quelle quantité de matière n doit-on dissoudre dans les 250 mL b. Calculer la valeur de cette masse m. c. Décrire le protocole expérimental, en précisant la verrerie utilisée, permettant de... Exercices corrigés à imprimer sur la mole: Unité de mesure de quantités en chimie Exercice 01 : Choisir la (les) bonne(s) réponse(s). Donner des explications (s'il y a lieu) Dns une mole d'atomes, il y a : Une unité chimique peut être : La mole est l'unité internationale de : La constante d'AVOGADRO vaut : L'unité de quantité de la matière est : Une mole de molécules H₂O contient : Exercice 02 : Un professeur de physique chimie dit a... Exercices corrigés à imprimer sur la masse molaire en second. La masse molaire atomique - Masse molaire moléculaire - Masse molaire d'un ion Exercice 01 : Choisir la (les) bonne(s) réponse(s). Donner des explications (s'il y a lieu) La masse molaire moléculaire correspond à la masse de : La masse molaire M de l'acide lactique C₃H₆O₃ est égale à : La masse molaire atomique s'exprime en : Une mole a... Exercice 02 : Une huile d'olive de masse volumique... Exercices corrigés à imprimer pour la seconde - Détermination et prélevement de la quantité de la matière Exercice 01 : Choisir la (les) bonne(s) réponse(s). Donner des explications (s'il y a lieu) La masse m d'une espèce chimique, sa quantité de matière n et sa masse molaire M sont reliées par la relation : La masse volumique ρ d'un corps, de masse m et de volume V sont reliés par : Exercice 02 : Le sucre alimentaire le plus courant... Exercices avec correction à imprimer pour la seconde - Synthèse d'espèces chimiques Exercice 01 : Questions de cours a. Qu'est-ce qu'une synthèse ? b. Quel est l'utilité de la synthèse ? c. La synthèse s'effectue toujours en chauffant ? d. Pourquoi chauffe-t-on lors d'une synthèse ? e. Quel est l'inconvénient du chauffage ? f. Quelle technique peut-on utiliser pour éviter l'inconvénient du chauffage ? g. Quels sont les deux types de filtrations que vous connaissez ? h. Quel est l'intérêt... Exercices à imprimer pour la seconde - Autour d'un médicament Exercice 01 : Dire si chaque affirmation est vraie ou fausse. Dans le cas d'une fausse affirmation, reformuler la bonne réponse.

Un médicament contient une substance active et des excipients La mise en forme des excipients se fait grâce au principe actif, c'est le médicament générique. Dans la formulation d'un médicament, on trouve le principe actif et les excipients. Dans l'excipient, on trouve une molécule qui possède un effet thérapeutique... Exercices avec correction pour la seconde sur les molécules Exercice 01 : Choisir la (les) bonne(s) réponse(s). La formule brute de cette molécule est : Les deux molécules suivantes (1) et (2) sont : Des isotopes - Des isomères - Des isomorphes La molécule suivante ne peut pas exister parce que : L'un des atomes de carbone ne respecte pas la règle de l'octet L'un des atomes d'hydrogène ne respecte pas la règle de l'octet. Exercice 02 : L'eugénol, extrait de l'huile essentielle des clous de girofle, est très utilisé en pharmacie, notamment pour ses propriétés antiseptiques et analgésiques.

On réalise une chromatographie sur couche d'huile essentielle extraite de clous de girofle. On dépose quatre gouttes sur la plaque. Exercice 03: Chromatogramme La figure ci-contre représente... Exercices à imprimer pour la seconde sur les caractéristiques physiques d'une espèce Exercice 01 : La température et l'état physique d'une espèce Chimique Compléter le schéma ci-dessous. Exercice 02 : Masse volumique et densité La masse d'un ml d'éthanol est 0,78 g. a. Calculer sa masse volumique en g.mL⁻¹, kg.

L-1.puis en kg.m⁻³. b. Calculer sa densité. Exercice 03: Solubilité Le tableau suivant regroupe les valeurs des solubilités d'une substance A dans différents solvants. a. Classer par ordre du... Exercices à imprimer pour la seconde sur les espèces chimiques: naturelles et synthétiques Exercice 01 : Choisir la (les) bonne(s) réponse(s). Donner des explications L'acide citrique est une espèce chimique que l'on trouve dans les citrons par exemple, L'acide citrique est : Est une espèce naturelle Peut-être synthétique Est une espèce chimique de synthèse : Existente dans la nature. Sont fabriquées en laboratoire. Peuvent être des espèces n'existant pas dans la nature. La vitamine C est une... Exercices avec correction à imprimer - Signaux électriques pour diagnostiquer pour la seconde Exercice 01 : QCM Pour chacune des questions ci-dessous, Indiquer la bonne réponse. Exercice 02 : Applications Un phénomène se produit 4 fois par seconde. Quelle est sa fréquence ? Un autre phénomène peut être observé toutes les 6 secondes. Déterminer sa période. La fréquence de battements cardiaques est de 1,33 batt/s (soit 1,33 Hz). Calculer sa période. Déterminer la tension maximale, la tension minimale, la tension... Exercices à imprimer pour la seconde sur les ondes ultrasonores pour diagnostiquer Exercice 01 : QCM Pour chacune des questions ci-dessous, Indiquer la bonne réponse. Exercice 02 : Vitesse de la lumière et du son Donner la vitesse de la lumière dans l'air. Donner la vitesse du son dans l'air. Quelle distance parcourt le son en une seconde ? Une heure ? Un jour ? Une année ? Quelle distance parcourt la lumière en une seconde ? Une heure ?... Exercices à imprimer pour la seconde sur les ondes électromagnétiques pour diagnostiquer Exercice 01 : Questions de cours a. Citer une différence entre les ondes sonores et les ondes électromagnétiques. b. Les ondes radar sont-elles des ondes sonores ou électromagnétiques ? c.

Peut-on voir des ondes radio ? d. Quelles ondes ont des fréquences plus élevées que les ondes lumineuses visibles ? e. Un four à micro-ondes s'allume quand il est en marche. Est-ce à cause des micro-ondes qu'on voit... Exercices avec correction à imprimer pour la seconde - Principe d'inertie Exercice 01 : Dans chacune des propositions décrites on s'intéresse au mouvement d'un objet ou d'une personne supposé indéformable dans le référentiel terrestre. D'après chaque description du mouvement vous devez pouvoir : Dire si l'objet ou la personne sont soumis ou non à un ensemble de forces qui se compensent : Exercice 02 : Qu'est-ce qu'un mouvement rectiligne uniforme ? Enoncer le principe d'inertie. Pourquoi la Lune n'est-elle pas... Exercices avec correction pour la seconde - La gravitation universelle Exercice 01 : Indiquer la ou les réponses exactes. Les planètes, Terre, Mercure, Venus, n'échappent pas au système solaire grâce : A Newton A la force gravitationnelle exercée par le soleil Au champ magnétique terrestre. La force gravitationnelle terrestre. La force gravitationnelle s'exercent entre deux astres A et B est : Toujours attractive Toujours répulsive Attractive et répulsive selon les situations. La force gravitationnelle entre deux astres est d'autant plus... Exercices avec correction sur le tableau de Mendeleïev pour le 2de - Classification périodique actuelle Exercice 01 : Vrai ou faux ? Sans consulter la classification périodique, indiquer si chaque proposition suivante est vraie ou fausse. Dans le cas d'une proposition fausse formuler la bonne réponse. Exercice 02 : Je suis le 13e élément le plus abondant dans la croute. Je suis un élément chimique possédant 7 électrons sur ma couche externe. On peut me trouver dans le dentifrice sous... Exercices pour la seconde sur les familles chimiques avec la correction Exercice 01 : Vrai ou faux sur les familles chimiques ? Sans consulter la classification périodique, indiquer si chaque proposition suivante est vraie ou fausse. Dans le cas d'une proposition fausse formuler la bonne réponse. Le césum appartient à la première colonne de la classification périodique. L'élément césum est un gaz noble. Les gaz nobles ne forment pas d'ions monoatomiques. Le fluor F et le chlore Cl sont dans...