

Le carbone (du latin carbo, signifiant 'charbon') est un élément chimique; il a pour symbole C et pour numéro atomique 6. ● Il est non métallique et tétravalent, ce qui signifie que ses atomes peuvent former jusqu'à quatre liaisons covalentes en raison de sa couche de valence présentant 4 électrons. Il appartient au groupe 14 du tableau périodique. ● Le carbone représente environ 0,025 pour cent de la croûte terrestre. ● Trois isotopes se trouvent naturellement, le 12C et le 13C étant stables, tandis que le 14C est un radionucléide, se désintégrant avec une demi-vie d'environ 5 730 ans. ● Le carbone est l'un des rares éléments connus depuis l'Antiquité.

Le carbone (du latin carbo, signifiant 'charbon') est un élément chimique; il a pour symbole C et pour numéro atomique 6. ● Il est non métallique et tétravalent, ce qui signifie que ses atomes peuvent former jusqu'à quatre liaisons covalentes en raison de sa couche de valence présentant 4 électrons. Il appartient au groupe 14 du tableau périodique. ● Le carbone représente environ 0,025 pour cent de la croûte terrestre. ● Trois isotopes se trouvent naturellement, le 12C et le 13C étant stables, tandis que le 14C est un radionucléide, se désintégrant avec une demi-vie d'environ 5 730 ans. ● Le carbone est l'un des rares éléments connus depuis l'Antiquité.