

Les objectifs du chapitre « les espèces chimiques »	
Ce que je dois savoir :	réviser :
→ Les différences entre un atome, une molécule (particules électriquement neutres) et un ion (particule chargée électriquement) → la différence entre élément chimique (voir classification périodique) et espèces chimiques différentes (molécules, atomes, ions) → un test de reconnaissance peut permettre d'identifier une espèce chimique.	Livret p 9 p13 p15 p16 p17 méthode
→ Nom et formule de quelques : - atomes (C,H, O, N, Fe, Cl, Cu, Zn) - molécules (CO₂ ; H₂O ; O₂ ; N₂ ; H₂ ; CH₄ ; N₂O) - ions : (cations) H⁺ ; Cu²⁺ ; Fe²⁺ ; Fe³⁺ ; (anions) Cl⁻ ; OH⁻ → formules des ions : charge globale de l'ion et électro-neutralité des solutions ou des solides ioniques	p 73 – p 79 tableau périodique p 81
→ Caractère acide, neutre ou basique d'une solution. Lien entre pH et ions hydrogène H⁺ et ions hydroxyde OH⁻.	Livret p 18
→ Danger et règles de sécurité des solutions acides et basiques	Livret p 18
Ce que je dois savoir faire :	réviser :
→ Identifier la nature (atome, molécule ou ion) d'une espèce chimique à l'aide de sa formule ou de son modèle.	
→ Identifier une espèce chimique à l'aide des tests de reconnaissance.	
→ Identifier le caractère acide, neutre ou basique d'une solution par mesure de pH et l'effet d'une dilution sur cette solution	
→ Associer le caractère acide, neutre ou basique à la présence ions hydrogène H⁺ et/ou d'ions hydroxyde OH⁻.	

Les objectifs du chapitre « les espèces chimiques »	
Ce que je dois savoir :	réviser :
→ Les différences entre un atome, une molécule (particules électriquement neutres) et un ion (particule chargée électriquement) → la différence entre élément chimique (voir classification périodique) et espèces chimiques différentes (molécules, atomes, ions) → un test de reconnaissance peut permettre d'identifier une espèce chimique.	Livret p 9 p13 p15 p16 p17 méthode
→ Nom et formule de quelques : - atomes (C,H, O, N, Fe, Cl, Cu, Zn) - molécules (CO₂ ; H₂O ; O₂ ; N₂ ; H₂ ; CH₄ ; N₂O) - ions : (cations) H⁺ ; Cu²⁺ ; Fe²⁺ ; Fe³⁺ ; (anions) Cl⁻ ; OH⁻ → formules des ions : charge globale de l'ion et électro-neutralité des solutions ou des solides ioniques	p 73 – p 79 tableau périodique p 81
→ Caractère acide, neutre ou basique d'une solution. Lien entre pH et ions hydrogène H⁺ et ions hydroxyde OH⁻.	Livret p 18
→ Danger et règles de sécurité des solutions acides et basiques	Livret p 18
Ce que je dois savoir faire :	réviser :
→ Identifier la nature (atome, molécule ou ion) d'une espèce chimique à l'aide de sa formule ou de son modèle.	
→ Identifier une espèce chimique à l'aide des tests de reconnaissance.	
→ Identifier le caractère acide, neutre ou basique d'une solution par mesure de pH et l'effet d'une dilution sur cette solution	
→ Associer le caractère acide, neutre ou basique à la présence ions hydrogène H⁺ et/ou d'ions hydroxyde OH⁻.	