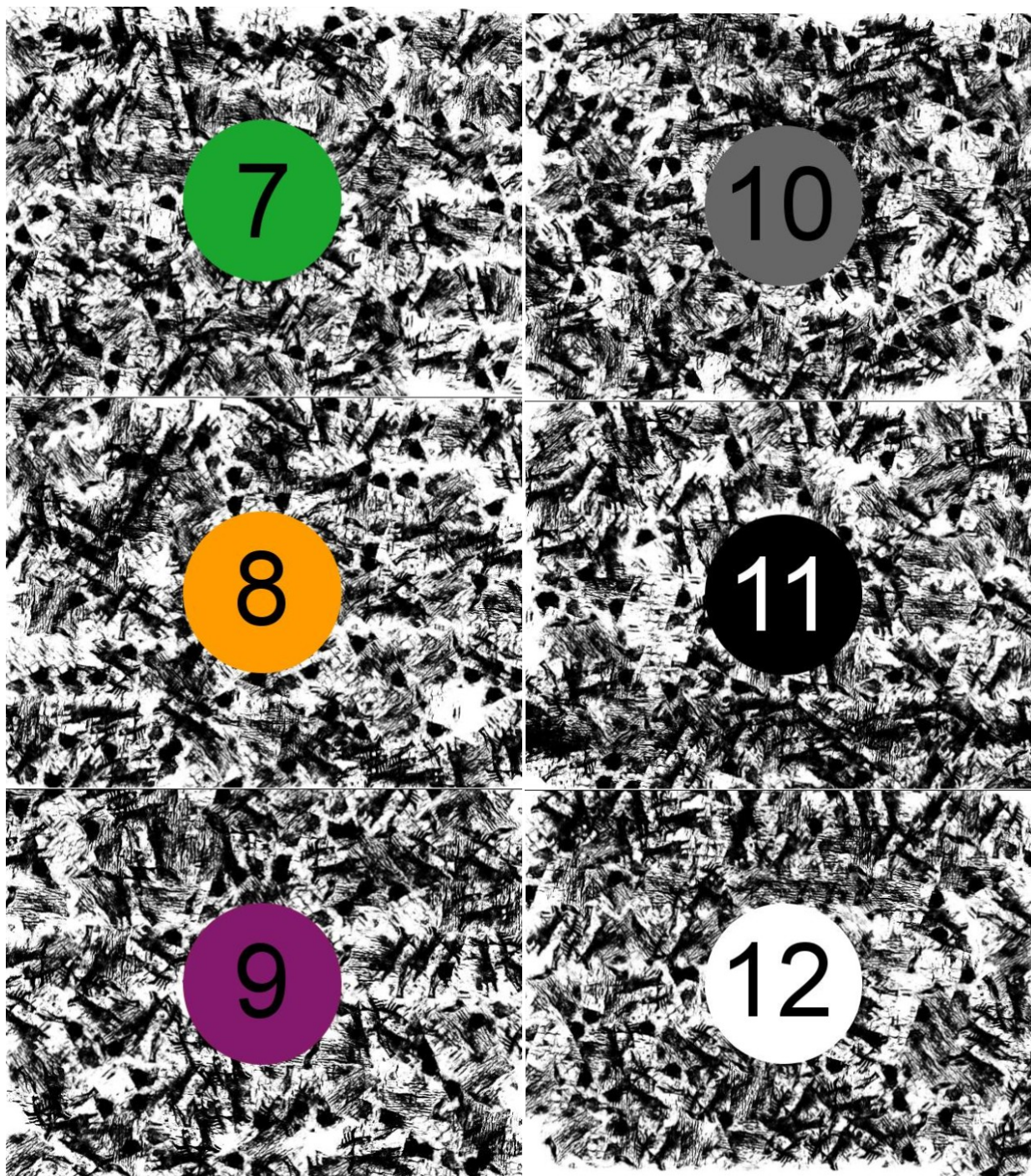


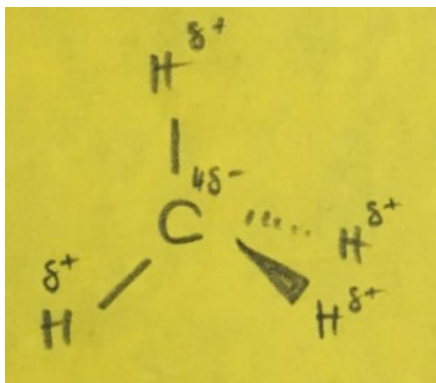
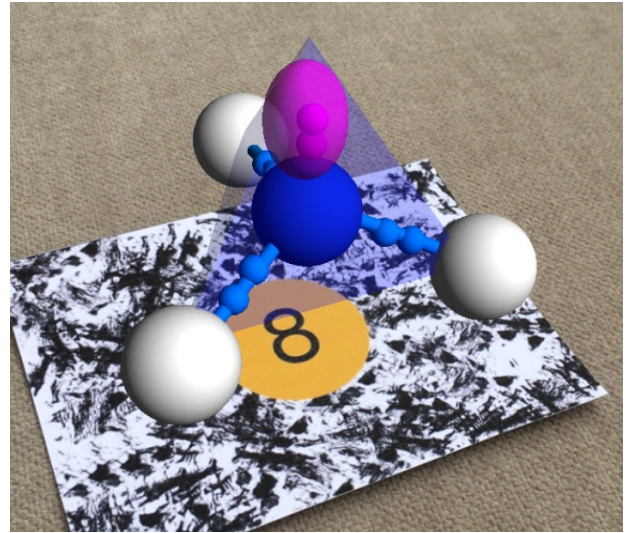
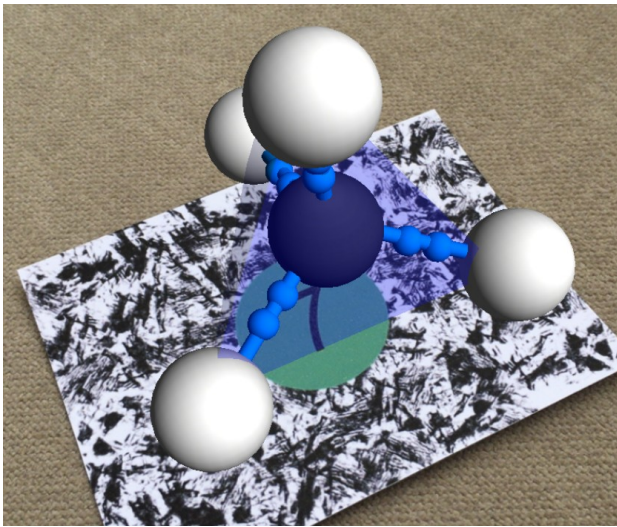
S'entraîner à imaginer et représenter la molécule en 3D :

Vous pouvez télécharger le programme « mirage - géométrie des molécules » sur votre smartphone et imprimer les cartes 7 à 12 :

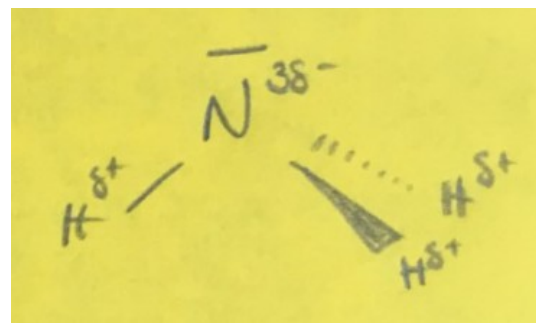


Dans un premier temps, à partir des formules brutes et après avoir vérifié la structure de Lewis de chacun des éléments, tentez de dessiner ci-dessous les molécules en respectant la géométrie spatiale (4 paires libres et/ou liaisons autour d'un atome : 3D avec 109° , 3 paires libres et/ou liaisons autour d'un atome : 2D avec 120° et 2 paires libres et/ou liaisons autour d'un atome : 2D avec 180°). Vérifiez votre représentation avec les fiches correspondantes (ou regardez la correction en page 2).

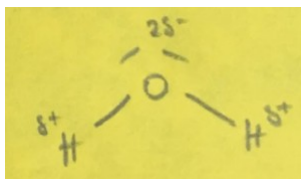
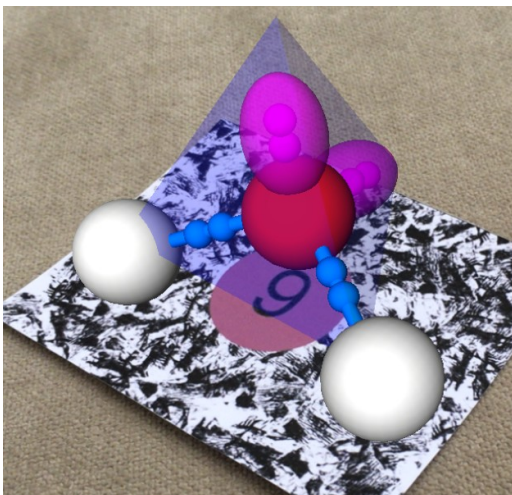
CH_4 (fiche 7), NH_3 (fiche 8), H_2O (fiche 9), CO_2 (fiche 10)



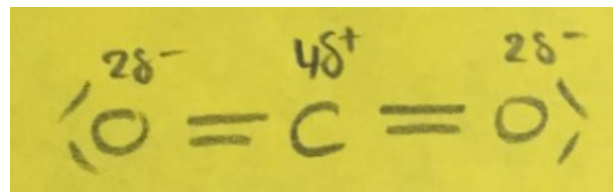
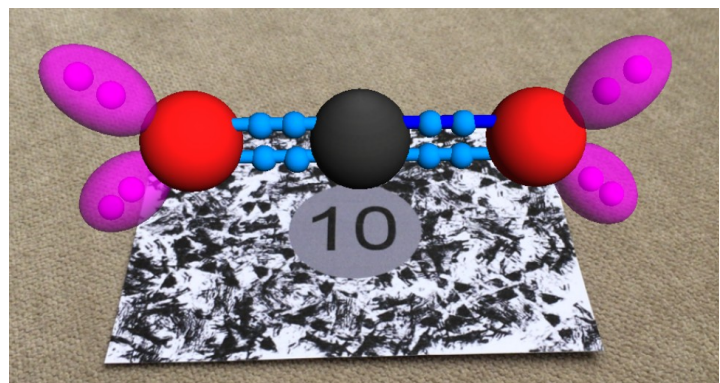
4 simples covalences polaires
angles 109°



3 simples covalences polaires
+ 1 paire libre => angles 109°



2 simples covalences polaires
+ 2 paires libres => angles 109°



2 doubles covalences polaires
angles 180°