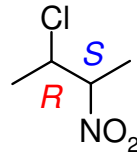
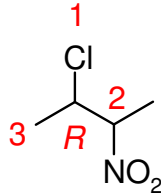


(2*R*,3*S*) 2-chloro-3-nitrobutane

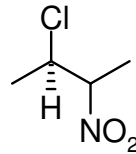


plaçons l'hydrogène manquant sur chaque carbone

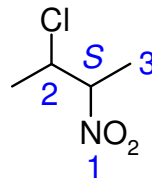
carbone 2 : numérotions les substituants



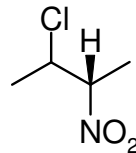
ça tourne déjà dans le bon sens,
l'hydrogène (priorité 4) est donc bien
derrière



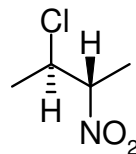
carbone 3: numérotions les substituants



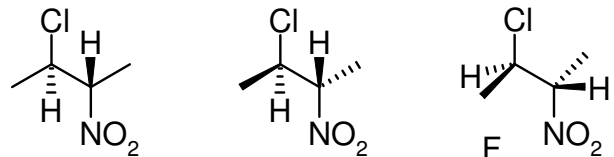
ça tourne comme un R, mais le produit doit
être S
l'hydrogène (priorité 4) n'est donc pas
derrière, il est devant



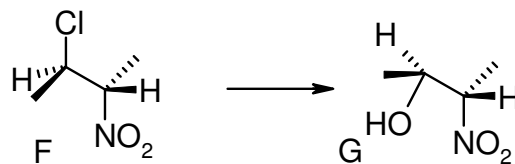
(2*R*,3*S*) 2-chloro-3-nitrobutane



Reste à le dessiner en Cram

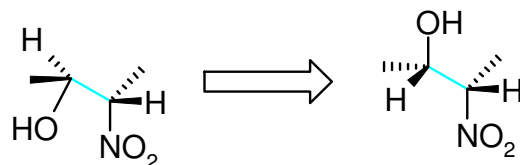


Faisons une SN2 pour transformer le chlore
en hydroxy

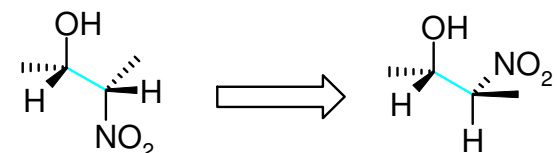


A partir de là, deux méthodes
première méthode

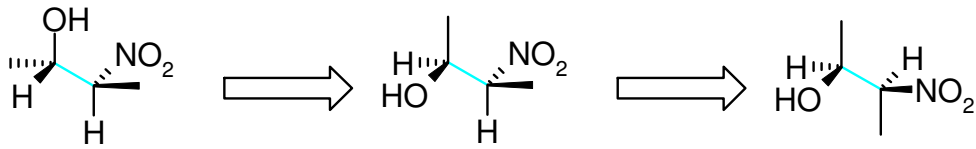
Je fais tourner le groupement de gauche
autour de la liaison bleu clair



Je vois que la partie gauche peut
correspondre à A et C, il faudrait tourner à
droite pour mettre l'hydrogène en bas et
comparer
C'est donc A

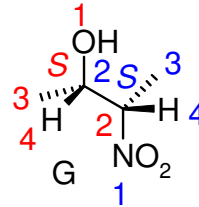


Pour E, je n'ai pas encore pu comparer, il faut mettre le méthyl de gauche en haut, puis celui de droite en bas



deuxième méthode

je numérote selon Cahn Ingold Prelog pour chaque carbone



je détermine la configuration absolue des molécules proposées

- A) (2*S*,3*S*)
- B) (2*R*,3*R*) je vois vite que par rapport à A les deux carbones sont inversés
- C) (2*S*,3*R*) je vois que par rapport à A le carbone de droite est inversé
- D) (2*R*,3*S*) par rapport à A le carbone de gauche est inversé et rotamère à droite
- E) (2*S*,3*S*) par rapport à A rotamère à gauche, rotamère à droite