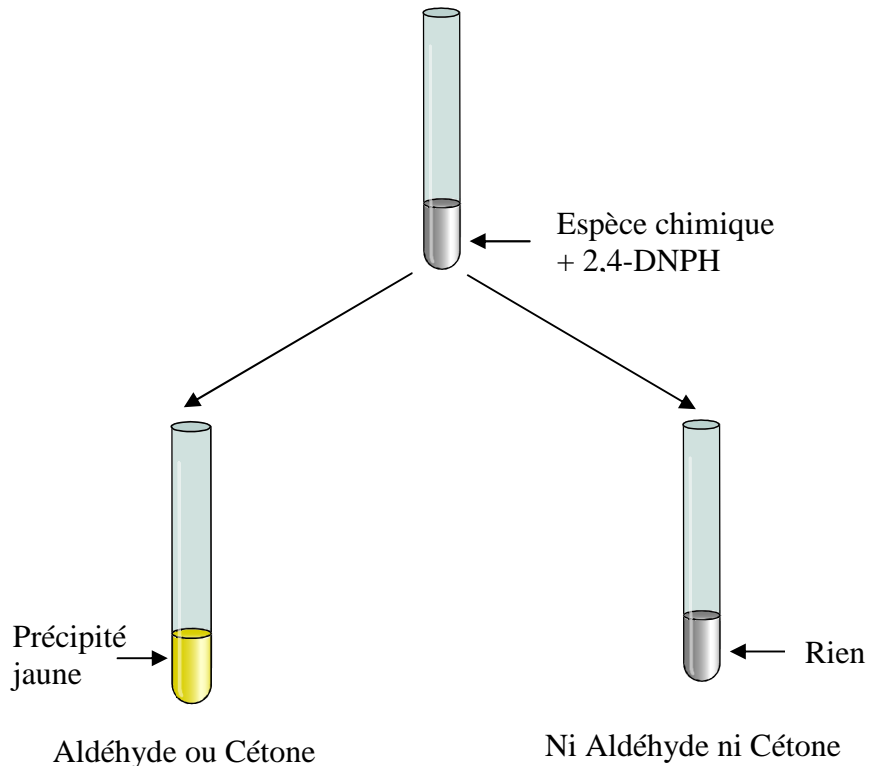
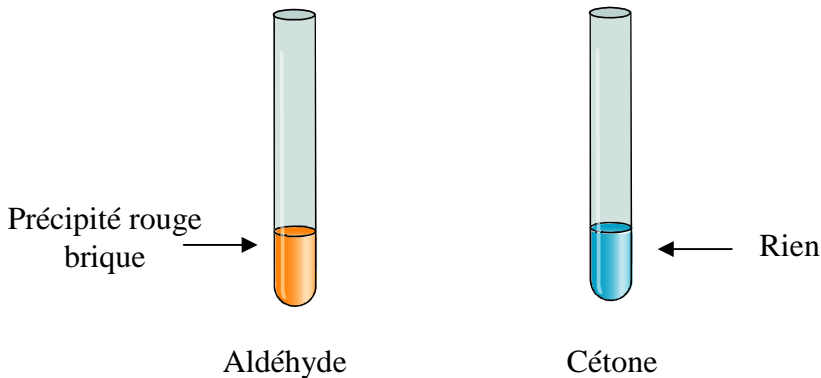


# Test des Aldéhydes et des Cétones



## Test à la liqueur de Fehling



# Réactions d'oxydo réduction

**Réducteur** = espèce chimique qui cède des électrons ( électrons à droite du signe = dans la  $\frac{1}{2}$  équation )

**Oxydant** = espèce chimique qui capte des électrons( électrons à gauche du signe = dans la  $\frac{1}{2}$  équation )

**Réaction d'oxydo réduction** = transfert d'électrons entre un réducteur et un oxydant. Le réducteur donne les électrons à l'oxydant

**Couple REDOX** : Constitué d'un oxydant et d'un réducteur. Le réducteur se transforme en l'oxydant du couple lors d'une réaction d'oxydo réduction, et vice versa. *Notation Oxydant/Réducteur*