



## 1. Chapitre 8 Oxydo reduction

(a) Voir TP

(b) Définition L'oxydant est une espèce chimique capable de capter des électrons

*Oxydants + NE = lereducteur*

N=électrons Capte des électrons = reducteurs Perte d'électrons = Oxydation Dans une équation d'oxydo reduction, il y a toujours 2 couples C'est l'oxydant d'un couple qui réagit avec le réducteur l'autre couple. le nombre d'électrons cédé doit être égal au nombre d'électrons reçus