

**Chapitre C7 « Diagramme potentiel-pH »**  
**Notation de l'IC15 du 13/05/26**

1.  $O_2(g)/H_2O(l)$  et  $H_2O(l)$  ou  $H^+/H_2(g)$
2.
  - 1 point pour les axes (pH et les 2 axes des 2 no)
  - 1 point pour les nombres d'oxydation des deux côtés
  - 1 point pour les 3 espèces correctement placées
3.
  - 1 pt pour  $O_2(g) + 4H^+ + 4e^- = 2H_2O(l)$
  - 1 pt pour  $2H^+ + 2e^- = H_2(g)$
4.
  - 1 point pour une des deux formules de Nernt correctement écrites
  - 1 point pour  $E(H^+/H_2(g)) = -0.06 V - pH$ , formule établie
  - 1 point pour  $E(O_2(g)/H_2O(l)) = 1.23 V - 0.06 V - pH$ , formule établie aussi
5. 1 point pour  $O_2(g)$  en haut, puis  $H_2O(l)$  au milieu et  $H_2(g)$  en bas.