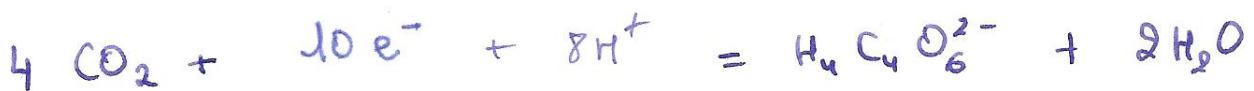


b) L'oxydation de  $C_4H_4O_6^{2-}$  forme du  $CO_2$  (aq) responsable de l'effervescence observée.

③ a) Le catalyseur de la transformation est l'ion  $Co^{2+}$  : cobalt II, il permet d'augmenter la vitesse de la réaction. On le retrouve intégralement à la fin, on peut dire qu'il ne participe pas à l'équation-bilan de la transformation.

b) Un catalyseur intervient dans les processus réactionnels mais n'intervient pas dans l'équation de la réaction.

c)  $CO_2 / H_4C_4O_6^{2-}$



$Co^{3+} / Co^{2+}$



$H_2O_2 / H_2O$



Mécanismes réactionnels de l'oxydation des ions tartrate par  $H_2O_2$ .

2 étapes :

1<sup>ère</sup> étape :  $H_2O_2$  réagit avec  $Co^{2+}$

