

Problème 2, données :

On admet qu'à 298 K, on peut écrire de manière approchée dans les unités du système international :
 $RT / F * \ln(x) = 0,059 \log(x)$

Page 14, on note de manière plus usuelle :

$$E^\circ(\text{SO}_3^{2-}/\text{SO}_4^{2-}) = -1,12 \text{ V}$$

Problème 3, partie 3.2.1, question 4

Modifier la dernière observation :

Il réagit avec six équivalents molaires de NaIO_4 . Il n'est pas obtenu de méthanal au cours de cette transformation.