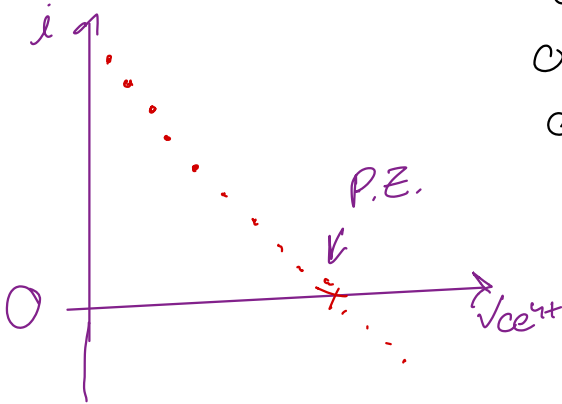


Gabarito Homework 13

1) Este potencial é capaz de oxidar o Fe^{2+} em solução mas não o Ce^{3+} formado. ele é capaz de reduzir o Ce^{4+} adicionado após o P.E.

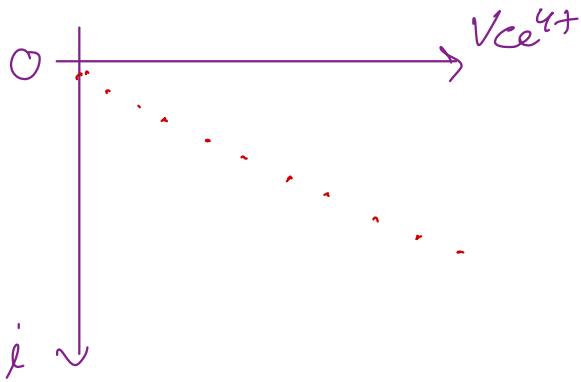


2) Este potencial é capaz de oxidar o Fe^{2+} em solução e também o Ce^{3+} formado na reação. A corrente se mantém constante



com o tempo, assumindo que o sistema está sob agitação constante e I^- está envolvido na reação.

3) Neste potencial o Fe^{3+} gerado na titulação pode ser reduzido, assim como o Ce^{4+} adicionado após o P.E



Não é possível identificar o P.E.