

Figure II-2. Structure cristallographique obtenue par diffraction des rayons X du cation $[(\text{TPEN})\text{Fe}^{\text{II}}]^{2+}$.

La plupart des complexes $\text{LFe}(\text{IV})=\text{O}$ ont été formés et observés dans l'acétonitrile, c'est pourquoi nous avons étudié la formation de l'intermédiaire dans ce solvant. 1,2 équivalents de *m*CPBA ont ainsi été ajoutés à une solution de $[(\text{TPEN})\text{Fe}^{\text{II}}](\text{PF}_6)_2$ dans l'acétonitrile à 0°C (Figure II-3).

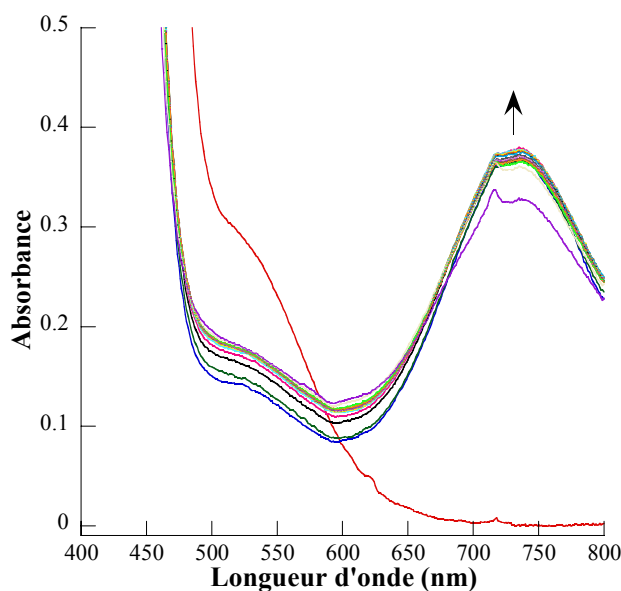


Figure II-3. Suivi par absorption UV-Visible de l'ajout de 1,2 équiv. de *m*CPBA à une solution de $[(\text{TPEN})\text{Fe}^{\text{II}}](\text{PF}_6)_2$ (1 mM dans l'acétonitrile) à 0°C .