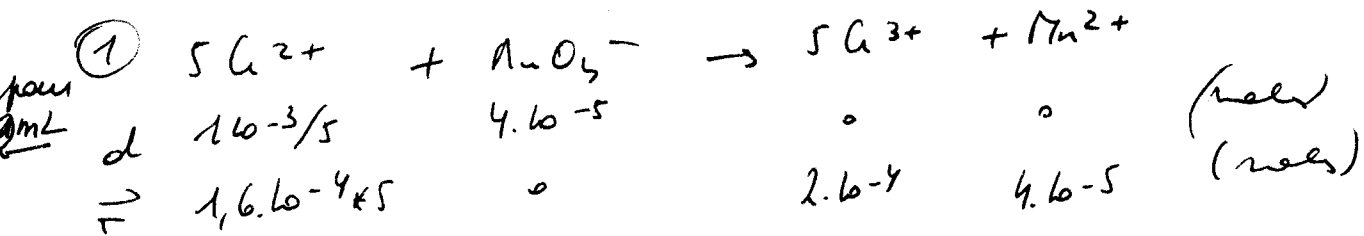


Red	Ox	
Cu^{2+}	Cu^{3+}	-0,38V
Fe^{2+}	Fe^{3+}	+0,61V
Mn^{2+}	MnO_4^-	+1,54V

1^{er} pt équivalent à 10mL de MnO_4^-
 que pt équivalent à 15mL de MnO_4^- (6+5).



$$E = -0,38 + \frac{0,059}{1} \log \left(\frac{2 \cdot 10^{-4} / \sqrt{10^4}}{8 \cdot 10^{-4} / \sqrt{10^4}} \right)$$

$$= -0,41$$

2) \rightarrow alors qu'il devrait
 diminuer pour
 aller vers des valeurs
 de MnO_4^- de $E = 1,54\text{V}$!