Supporting information



Fig.1. SOS spectra of EMO-EV system (a)1EV;2 EMO; 3EV-EMO; C_{EMO} :1.0µg ·mL⁻¹, C_{EV} :1.2×10⁻⁵mol·L⁻¹(b)EV-EMO system. C_{EMO} (1-8) 0, 0.4· 1.0, 1.5· 2.3, 3.2, 3.8· 4.8µg ·mL⁻¹; C_{EV} : 1.2×10⁻⁵mol·L⁻¹; pH=7.0



Fig.2. FDS spectra of EMO-EV system (a)1EV;2EMO;3EV-EMO; C_{EMO} :1.0µg·mL⁻¹, C_{EV} :1.2×10⁻⁵mol·L⁻¹(b) EV-EMO system. C_{EMO} (1-8) 0, 0.4· 1.0, 1.5, 2.3, 3.2, 3.8, 4.2, 4.8µg ·mL⁻¹; C_{EV} : 1.2×10⁻⁵mol·L⁻¹; pH=7.0



Fig.3. Absorption spectraMeasured against water blank. 1 EMO; 2 EV; 3 EMO –EV; $C_{\rm EMO}$: 1.0µg ·mL-1, $C_{\rm EV}$: 1.2×10-5mol·L-1 $C_{\rm EV}$: 1.2×10-



Fig.4. Effect of acidity 1 I^0 ; $2I^{\text{EMO}}$; 3 I; $4 \bigtriangleup I C_{\text{EMO}}$: $1.0 \mu \text{g} \cdot \text{mL}^{-1}$, C_{EV} : $1.2 \times 10^{-5} \text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

Fig.5. Effect of EV concentration C_{EMO} : 1.0µg ·mL⁻¹, pH=7.0



Fig.8. The composition ratio of EMO with EV. $C_{\text{EMO}} = C_{\text{EV}}$: 7.4×10⁻⁵ mol·L⁻¹ pH=7.0



1 *CV*; 2*EV* C_{EMO} : 1.0µg ·mL⁻¹, C_{EV} : 1.0×10⁻⁵mol·L⁻¹, C_{CV} : 1.0×10⁻⁵mol·L⁻¹

A Hitachi F-2500 spectrofluorophotometer (Tokyo, Japan)

1 *MG*; 2*EMO*; 3 *MG*- *EMO* C_{EMO} : 1.0µg ·mL⁻¹, C_{EV} : 1.0×10⁻⁵mol·L⁻¹, C_{MG} : 1.0×10⁻⁵mol·L⁻¹

A Hitachi F-4500 spectrofluorophotometer (Tokyo, Japan)