## **Electrolic supplementary information**

Carboxyphenyl-terpyridine-based a series of gels for procedural visual recognition of multi-

## anions

Dan Yuan<sup>[a]</sup> and Yuan Fang Li\*<sup>[a]</sup>



**Figure S1** Photographs of Hcptpy in presence of different concentration of  $Cr_2O_7^{2-}$  and  $H_2PO_4^{-}$  respectively. (a)  $Cr_2O_7^{2-}$  (b)  $H_2PO_4^{-}$ . Numbers on the cap indicates the concentration of anions.



**Figure S2** The solution-gel transformation of (a)  $H_2PO_4^-$  - Hcptpy system (b)  $Cr_2O_7^{2-}$  - Hcptpy system by alternating addition of acid and alkali. (c) The "solution-gel" cycles of  $H_2PO_4^-$  - Hcptpy and  $Cr_2O_7^{2-}$  - Hcptpy system, controlled by the alternative addition of H<sup>+</sup> and OH<sup>-</sup>.



Figure S3 Photograph of the gel formation with addition of H<sup>+</sup> to the Hcptpy solution.

Mg-MOG					Ba-MOG									
MAL	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	ML	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	
H <sub>2</sub> O	6	G	NG	NG	NG	NG	H <sub>2</sub> O	G	G	G	G	G	G	
DMSO	G	NG	NG	NG	NG	NG	DMSO	G	NG	NG	NG	NG	NG	
DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMF	G	NG	NG	NG	NG	NG	
CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CHCl <sub>3</sub>	G	NG	NG	NG	NG	NG	
CH <sub>3</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CH <sub>3</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	
Cr-MOG						Cu-MOG								
M	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	$C_2H_5OH$	( And I	H <sub>2</sub> O	7 DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	
H <sub>2</sub> O	<u>~</u> €.∕	NG	NG	NG	NG	NG	H <sub>2</sub> O	<u>_</u> e\	G	G	NG	G	G	
DMSO	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMSO	G	NG	NG	NG	NG	NG	
DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMF	G	NG	NG	NG	NG	NG	
CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
CH₃OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CH <sub>3</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	
Hg-MOG							Cd-MOG							
M	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH₃OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	MAL .	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	
H <sub>2</sub> O	6./	NG	NG	NG	NG	NG	H <sub>2</sub> O	6/	NG	NG	NG	NG	NG	
DMSO	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMSO	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
CH <sub>3</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CH <sub>3</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
Sm-MOG							Eu-MOG							
M	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	$C_2H_5OH$	MAL.	H <sub>2</sub> O	DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	
H <sub>2</sub> O	6./	NG	NG	NG	G	G	H <sub>2</sub> O	\_e∖	NG	NG	NG	G	G	
DMSO	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMSO	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG	DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG	
CH <sub>3</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	CH <sub>3</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG	
Dy-MOG							_							
MAL	H <sub>2</sub> O	> DMSO	DMF	CHCl <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> OH	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH								
H <sub>2</sub> O	G	NG	NG	NG	G	G								
DMSO	NG	NG	NG	NG	NG	NG								
DMF	NG	NG	NG	NG	NG	NG								
CHCl <sub>3</sub>	NG	NG	NG	NG	NG	NG								

**Table S1**. The gel formation in different solvents. Note for abbreviations: Gel (G), No Gel (NG). Ligand Hcptpy (L), Metal ions (M).

CH <sub>3</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	G	NG	NG	NG	NG	NG



**Figure S4** Photographs of MOGs formation in different M/L ratios. (a) Mg-MOG (b) Ba-MOG (c) Cr-MOG (d) Cu-MOG (e) Cd-MOG (f) Sm-MOG (g) Eu-MOG (h) Dy-MOG (i) Hg-MOG. (Numbers on the EP tube indicates the equivalents of metal ion with respect to ligand present in the respective EP tube).



Figure S5 SEM images of MOGs. (a) Mg-MOGs, (b) Ba-MOGs, (c) Cr-MOGs, (d) Cu-MOGs, (e) Hg-MOGs, (f) Cd-MOG, (g) Sm-MOG, (h) Eu-MOG, (i) Dy-MOG.



**Figure S6** X-ray diffraction (XRD) pattern of the (a) Cd-MOG and (b) Eu-MOG. TGA curve of the (c) Cd-MOG and (d) Eu-MOG.



**Figure S7** (a) The UV-Vis absorption spectra of Al-MOG and I<sup> $\cdot$ </sup>. (b) Cyclic voltammograms of the Al-MOG. (c) The ELUMO and EHOMO of Al-MOG and I<sup> $\cdot$ </sup>.



**Figure S8** (a) The UV-Vis absorption spectra of Eu-MOG and  $NO_2^-$ . (b) Cyclic voltammograms of the Eu-MOG. (c) The  $E_{LUMO}$  and  $E_{HOMO}$  of Eu-MOG and  $NO_2^-$ .



**Figure S9** (a) The fluorescence spectrum and (b) the photograph under the 365 nm UV lamp of Eu-MOG with addition of  $HPO_4^{2-}$  and  $H^+$  respectively (20 mmol/L).