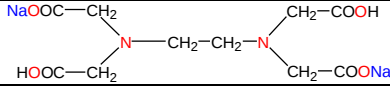
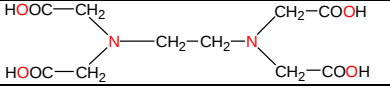


配位滴定学前预习任务 3 ----EDTA 配体特点

完成表格

物质项目	EDTA 二钠盐（简写 Na ₂ H ₂ Y • 2H ₂ O）		EDTA 酸（简写 H ₄ Y）	
颜色	_____色		_____色	
状态	_____状_____		_____状_____	
水溶性	_____溶(微、可、易)		_____溶(微、可、易)	
	22℃时，100mL 可溶	_____g	_____g	
	饱和溶液浓度（mol/L）	_____	_____	
作为配体的特点	结构式	红色的 是配位原子		
	配位原子数	_____个	_____个	
	可提供的电子对数	_____对	_____对	提示：每个配位原子可提供 1 对电子给 M
	与各种价态的金属 M 形成配位键时的数量比	_____	_____	
	与金属 M 结合是否形成环	_____	_____	
	结论	①EDTA 二钠盐与 EDTA 酸作为配体，它们_____（有或没有）差异？ ②滴定实验需要将物质配成溶液，根据 EDTA 二钠盐与 EDTA 酸的溶解性差异，结合它们作为配体的特点，_____作为实际滴定液		