近大･医:推薦:化学

				2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	予想
物質の構成	物質の構成	1	純物質，混合物，分離操作										
		2	単体，化合物，同素体									○2	
	原子の構造	3	周期表と周期律										
		4	原子の構造，電子配置									○2	
		5	同位体，質量数										
		6	イオン化Ｅと電子親和力									○2	
		7	原子の結合と結晶の性質										
	化学量と化学反応式	8	溶液の濃度										
		9	化学反応式と量的関係	○1	○1錯	○1		○1				○1	△
		10	化学の基本法則，化学史										
物質の変化	化学反応と熱	11	熱化学方程式とヘスの法則	◎2				○2	○1	○2			△
	酸と塩基	12	水素イオン濃度とpH						○1		○1		
		13	塩の分類，液性										
		14	中和滴定の計算と指示薬						○1				△
		15	中和滴定の実験操作										
	酸化と還元	16	酸化・還元の定義										
		17	酸化数										
		18	酸化剤・還元剤										
		19	酸化還元反応式			○1							
		20	酸化還元滴定										
	金属のイオン化傾向と電池	21	電池の原理，イオン化傾向										
		22	ダニエル，マンガン乾電池										
		23	鉛蓄電池										
		24	燃料電池，その他の電池										
	電気分解	25	ファラデーの法則	○1		○1		○1					△
		26	水溶液の電気分解	○1NaClaq		○1		○1			○2		△
無機物質	典型元素とその化合物	27	12～16族元素とその化合物										
		28	17族元素とその化合物					○1				○1	
		29	典型金属と化合物の性質				○1Al			○1			
		30	非金属と化合物の性質							○1			
	遷移元素とその化合物	31	遷移元素の性質										
		32	遷移元素を含む化合物							○1			
		33	錯イオン，錯体										
		34	金属元素の性質										
	イオンの反応	35	イオンの反応								○1		
		36	陽イオンの分離，確認							○1			
	単体，化合物の製法	37	気体の製法と性質						○1		○1		
		38	無機化学工業	○ソルベー法			○1Al					○1	
有機化合物	有機化学の基礎	39	元素分析，分子式の決定			○3	○3		○3芳				△
		40	構造式の決定										△
		41	異性体			○3			○3	○2			
		42	官能基の性質と反応	○3反応名				◎3					
	脂肪族化合物	43	炭化水素の構造，反応様式		○3						○3		
		44	アルコールとエーテル				○3	○3	○3				
		45	アルデヒドとケトン		○3			○3				○3	
		46	カルボン酸，酸無水物					○3					
		47	油脂，セッケン，合成洗剤									○3	
		48	けん化価，ヨウ素化									○3	