

每日考点010

“酸性氧化物”的定义 被抛弃了？

知识支持
碱性氧
2003版

生成盐和水的氧化物，如氧化钠、氧化钙等。酸性氧化物是能与碱反应生成盐和水的氧化物，如二氧化碳、二氧化硫等。

33

2019版

物质的组成是物质分类的常用依据，结合物质的性质可以对物质进一步分类。氧化物还可以分为酸性氧化物（acidic oxide）、碱性氧化物（basic oxide）等。酸性氧化物能与碱反应生成盐和水，如二氧化碳、二氧化硫等；碱性氧化物能与酸反应生成盐和水，如氧化钠、氧化钙等。多数非金属氧化物属于酸性氧化物，多数金属氧化物属于碱性氧化物。

第1节 元素与物质

每日考点010

“酸性氧化物”的定义 被抛弃了？

知识支持
碱性氧
2003版

生成盐和水的氧化物，如氧化钠、氧化钙等。酸性氧化物是能与碱反应生成盐和水的氧化物，如二氧化碳、二氧化硫等。

33

2019版

物质的组成是物质分类的常用依据，结合物质的性质可以对物质进一步分类。氧化物还可以分为酸性氧化物（acidic oxide）、碱性氧化物（basic oxide）等。酸性氧化物能与碱反应生成盐和水，如二氧化碳、二氧化硫等；碱性氧化物能与酸反应生成盐和水，如氧化钠、氧化钙等。多数非金属氧化物属于酸性氧化物，多数金属氧化物属于碱性氧化物。

第1节 元素与物质

金属、非金属、碱性氧化物、酸性氧化物、酸、碱和盐分别能与哪些类别的物质发生反应？将图2-1-4中可能发生反应的物质类别用线连起来。

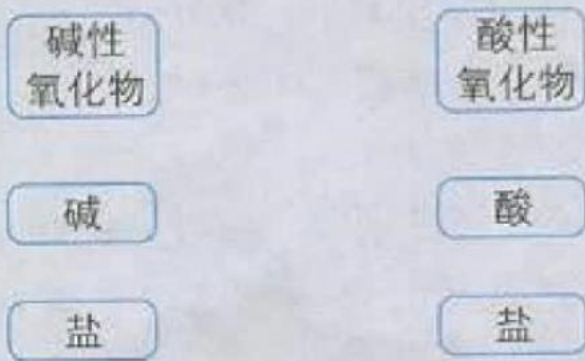


图2-1-4 单质、氧化物、酸、碱和盐之间的相互关系

知识支持

碱性氧化物是能与酸反应生成盐和水的氧化物，如氧化钠、氧化钙等。酸性氧化物是能与碱反应生成盐和水的氧化物，如二氧化碳、二氧化硫等。



物质的组成是物质分类的常用依据，结合物质的性质可以对物质进一步分类。例如，氧化物还可以分为**酸性氧化物**（acidic oxide）、**碱性氧化物**（basic oxide）等。其中，酸性氧化物能与碱反应生成盐和水，如二氧化碳、二氧化硫等；碱性氧化物能与酸反应生成盐和水，如氧化钠、氧化钙等。多数非金属氧化物属于酸性氧化物，多数金属氧化物属于碱性氧化物。

1

方法

NO 、 NO_2 、 N_2O 、 N_2O_3 、 N_2O_4 、 N_2O_5

MnO 、 MnO_2 、 MnO_3 、 Mn_2O_3 、 Mn_2O_5 、 Mn_2O_7





1

方法

酸性氧化物：有对应的酸

碱性氧化物：有对应的碱



1

方法

酸性氧化物：有对应的酸

碱性氧化物：有对应的碱

氧化物	CO_2	SO_2	SO_3	P_2O_5	SiO_2
水化物	H_2CO_3	H_2SO_3	H_2SO_4	H_3PO_4	H_2SiO_3
氧化物	Na_2O	CaO	FeO	Fe_2O_3	MgO
水化物	NaOH	Ca(OH)_2	Fe(OH)_2	Fe(OH)_3	Mg(OH)_2
氧化物	Al_2O_3	ZnO	NO_2	Fe_3O_4	Na_2O_2
水化物	Al(OH)_3	Zn(OH)_2			

1

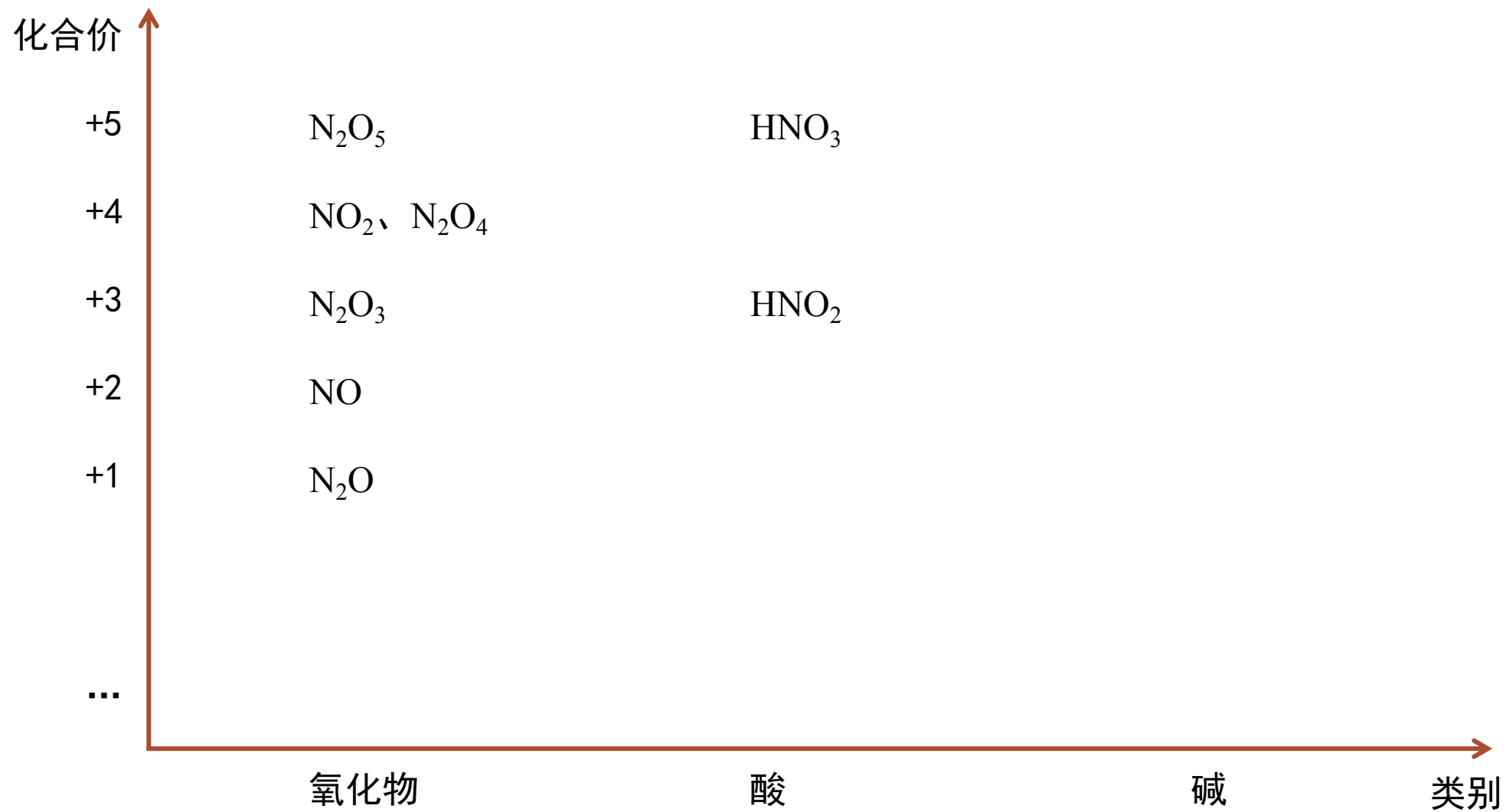
方法

NO 、 NO_2 、 N_2O 、 N_2O_3 、 N_2O_4 、 N_2O_5



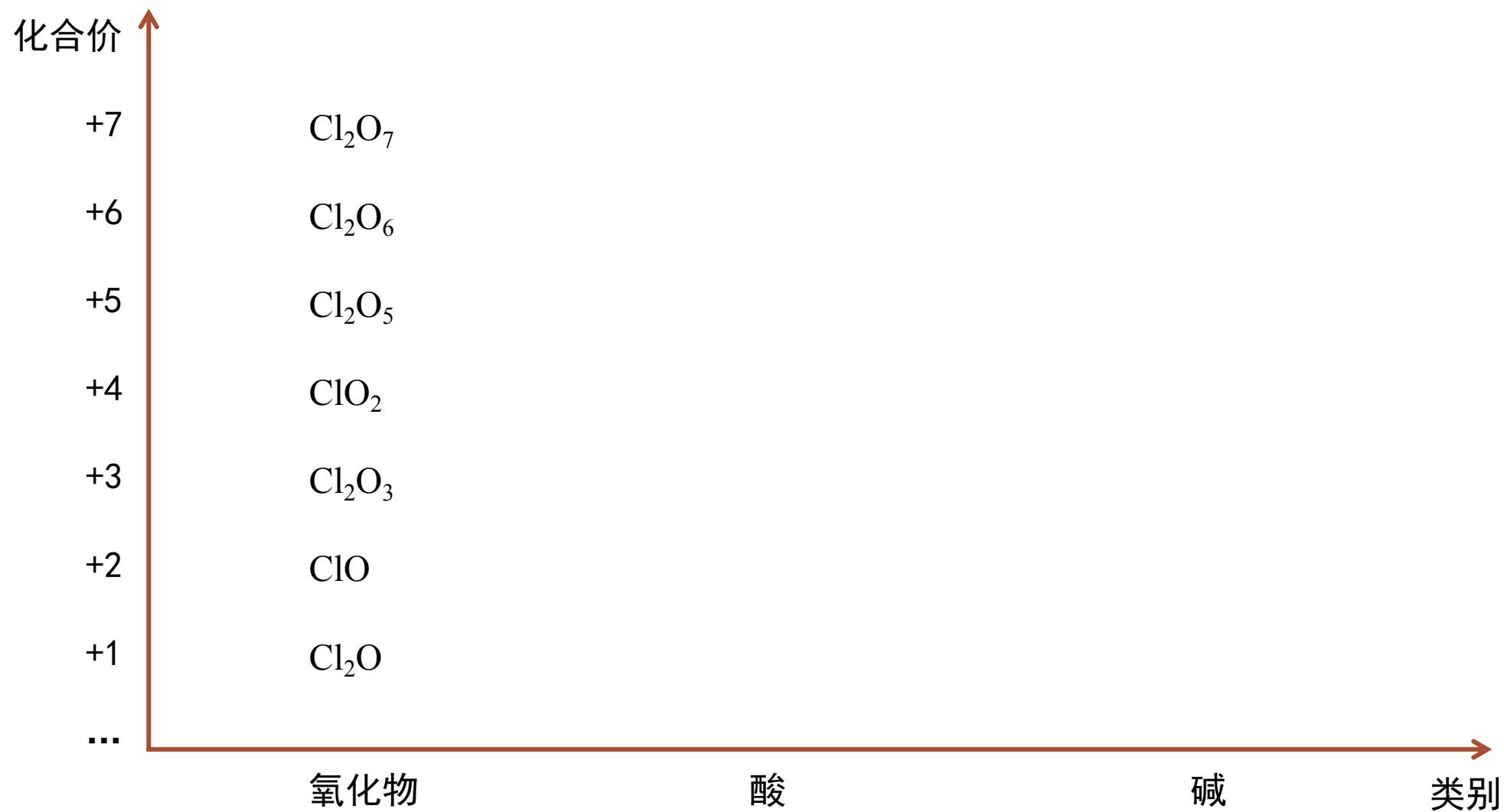
1

方法



1

方法



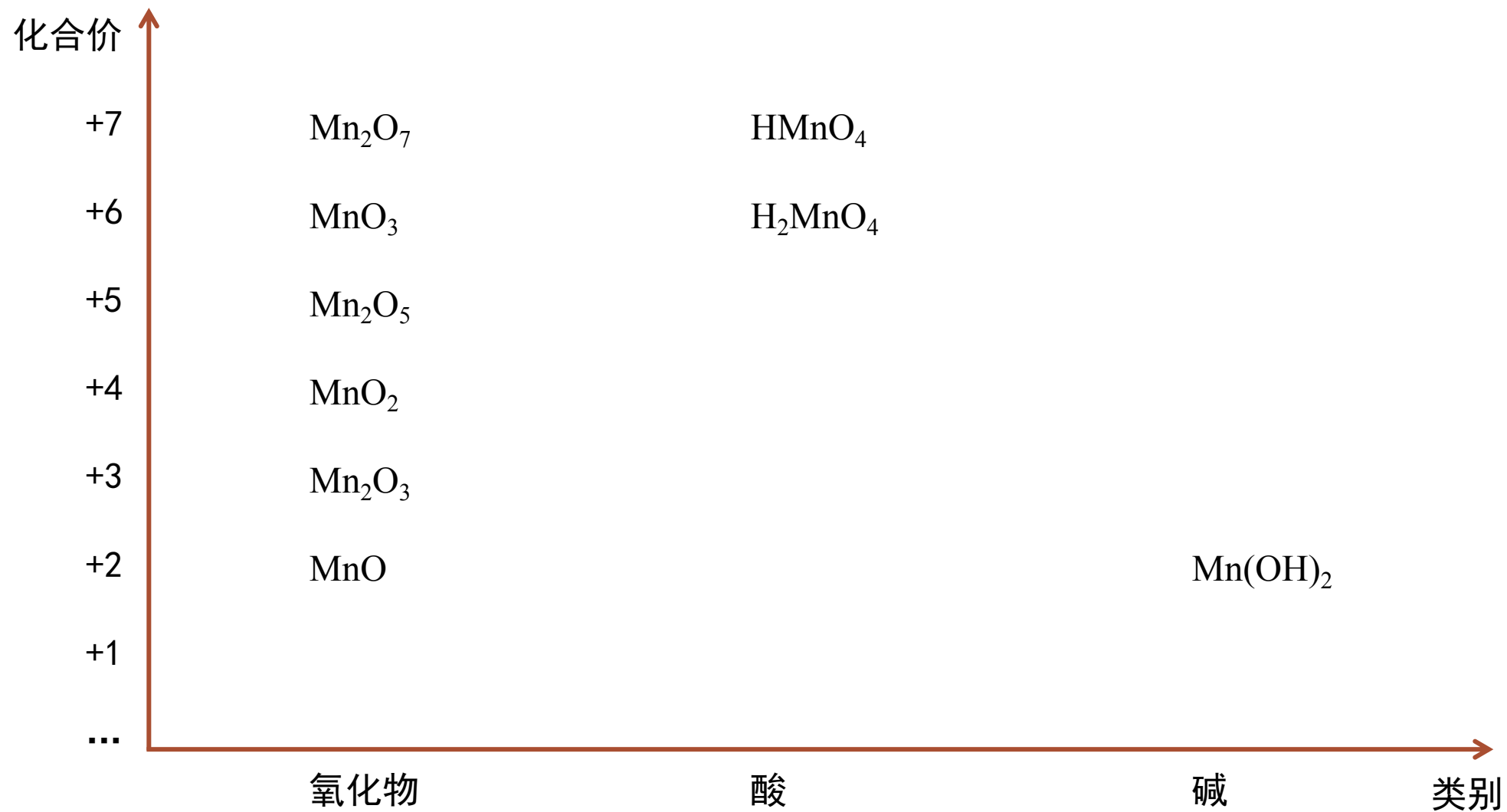
1

方法

化合价				类别
+7	Cl_2O_7	HClO_4		
+6	Cl_2O_6			
+5	Cl_2O_5	HClO_3		
+4	ClO_2			
+3	Cl_2O_3	HClO_2		
+2	ClO			
+1	Cl_2O	HClO		
...				
	氧化物	酸	碱	

1

方法



2

应用



	SiO_2	Al_2O_3	Fe_2O_3	MnO	MnO_2
H_2SO_4 溶液					
NaOH 溶液					



2

应用





谢谢观看

此处可填写演示标题相关内容或者强调演示的重点内容，此处可填写演示标题相关内容或者强调演示的重点内容，此

处可填写演示标题相关内容或者强调演示的重点内容