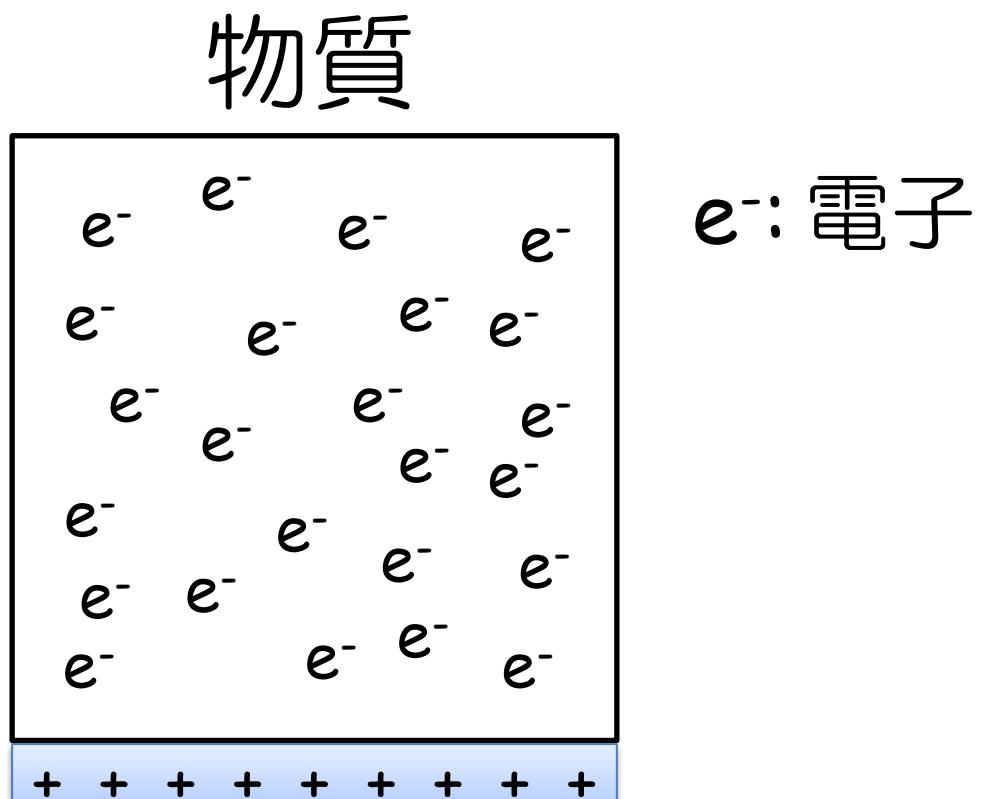


目標

超伝導 { 一体何者?
何に使えるか?
物質科学の役割 }

どこに物質科学の魅力?



プラスに帯電

元素の周期表

順位	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	...
	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	
1	水素 1.008	ヘリウム 4.003	リチウム 6.941	ベリリウム 9.012	ホウ素 10.81	炭素 12.01	窒素 14.01	酸素 16.00	フッ素 19.00	ネオ 20.18	ナトリウム 22.99	マグネシウム 24.31	アルミニウム 26.98	ケイ素 28.09	リン 30.97	硫黄 32.07	塩素 35.45	アルゴン 39.95	
2																		ヘリウム 1	
3																		ヘリウム 2	
4	カリウム 38.91	カーネリアン 40.08	スカボライト 44.96	チタン 47.88	ハニカム 50.94	クロム 52	マンガン 54.94	鉄 55.85	コバルト 58.93	コバルト 59.59	ニッケル 63.55	銅 65.39	亜鉛 69.72	ガリウム 72.61	ヒ素 74.92	セレン 78.95	臭素 79.9	トリチウム 83.8	
5	ルビンジウム 85.47	ストロマチウム 87.62	イリジウム 88.91	ジルコニウム 91.22	オブ 92.91	モリブデン 95.94	テルペニン 101.1	ルテニウム 102.9	ロジウム 106.4	ハニドジウム 107.9	銀 112.4	カドミウム 114.8	インジウム 118.7	スズ 121.8	アンチモン 127.6	テルル 128.9	ヨウ素 131.3	キセノン 140	
6	セシウム 132.9	バリウム 137.3	ランタノイド 178.5	バニウム 180.9	タンタル 183.8	タンゲスタン 186.2	レニウム 186.2	オスミウム 186.2	イリジウム 192.2	白金 195.1	金 200.6	水銀 204.4	鈾 207.2	金 209.0	鉛 (210)	ビスマス (210)	ホロウム (210)	アスチタン (222)	ルテニウム 6
7	フランジウム (223)	ラジウム (226)	アクチノイド (227)	トリウム (262)*	トリニウム (263)*	トリホキウム (264)*	トリホリウム (265)*	トリホリウム (266)*	マイネリウム (267)*	ウランウラニウム (268)*	ウランウラニウム (269)*	ウランウラニウム (270)*	ウランウラニウム (271)*	ウランウラニウム (272)*	ウランウラニウム (273)*	ウランウラニウム (274)*	ウランウラニウム (275)*	ウランウラニウム (286)*	
																		7	

*) 並べた物は、その元素の代表的な固体の融点である。(IUPAC)

Vari. 2, 10.4 / 30. / 2005 著作: 清藤英輔 & 理研先端科学アーバンセンター (<http://www.sci.k.u-tokyo.ac.jp/~arabu/>)

