

# TAVOLA PERIODICA DEGLI ELEMENTI

																		Gas Nobili																		
																		18																		
																		VIII																		
																		VII																		
																		VI																		
																		V																		
																		IV																		
																		III																		
																		II																		
																		I																		
GRUPPI	→																																			
PERIODI	↓																																			
1	idrogeno																	elio																		
1 (1s)	H																	He																		
2	litio		berillio															boro		carbonio		azoto		ossigeno		fluoro		neon								
2 (2s)	Li		Be															B		C		N		O		F		Ne								
3	sodio		magnesio															alluminio		silicio		fosforo		zolfo		cloro		argon								
3 (3s)	Na		Mg															Al		Si		P		S		Cl		Ar								
4	potassio		calcio		scandio		titanio		vanadio		cromo		manganese		ferro		cobalto		nichel		rame		zinco		gallio		germanio		arsenico		selenio		bromo		cripton	
4 (4s)	K		Ca		Sc		Ti		V		Cr		Mn		Fe		Co		Ni		Cu		Zn		Ga		Ge		As		Se		Br		Kr	
5	rubidio		stronzio		ittrio		zirconio		niobio		molibdeno		tecnecio		rutenio		rodio		palladio		argento		cadmio		indio		stannio		antimonio		tellurio		iodio		xenon	
5 (5s)	Rb		Sr		Y		Zr		Nb		Mo		Tc		Ru		Rh		Pd		Ag		Cd		In		Sn		Sb		Te		I		Xe	
6	cesio		bario		lantano		afnio		tantalio		tungsteno		renio		osmio		iridio		platino		oro		mercurio		tallio		piombo		bismuto		polonio		astato		radon	
6 (6s)	Cs		Ba		La		Hf		Ta		W		Re		Os		Ir		Pt		Au		Hg		Tl		Pb		Bi		Po		At		Rn	
7	francio		radio		attinio		rutherfordio		dubnio		seaborgio		bohrio		hassio		meitnerio		ununillio		unununio		ununbio		ununquadio		ununhexio		ununottio							
7 (7s)	Fr		Ra		Ac		Rf		Db		Sg		Bh		Hs		Mt		Uun		Uuu		Uub		Uut		Uuq		Uup		Uuh		Uus		Uuo	

**idrogeno**

nome: idrogeno  
 numero atomico: 1  
 simbolo: H  
 massa atomica (u) <sup>(1)</sup>: 1,008

temperatura di fusione (°C): -259  
 temperatura di ebollizione (°C): -253  
 energia di ionizzazione (kJ/mol): 1312  
 elettronegatività (secondo Pauling): 2,1  
 densità <sup>(2)</sup>: 0,0899  
 numeri di ossidazione: +1  
 configurazione elettronica: 1s<sup>1</sup>

(1)Le parentesi quadre [] indicano che quello riportato è il valore della massa atomica dell'isotopo a vita più lunga di un elemento radioattivo che non ha isotopi stabili, e il cui peso atomico non può essere definito con precisione.  
 (2)Per i solidi e i liquidi la densità è espressa in g/ml a 20 °C; per i gas in g/l a 0 °C e a 1 atm.

## LANTANIDI

58	cerio	59	praseodimio	60	neodimio	61	promezio	62	samario	63	europio	64	gadolino	65	terbio	66	disprosio	67	olmio	68	erbio	69	tulio	70	itterbio	71	lutetio				
140,1	140,9	140,9	141,2	141,2	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9	140,9					
(Xe)4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>8</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	(Xe)4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>

## ATTINIDI

90	torio	91	protoattinio	92	uranio	93	netunio	94	plutonio	95	amario	96	curio	97	berkelio	98	californio	99	einsteinio	100	fermio	101	mendelevio	102	nobelio	103	laurenzio			
232	232	231	231	238	238	237	237	244	244	243	243	247	247	251	251	251	251	252	252	257	257	258	258	259	259	262				
(Rn)6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>1</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>5</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>6</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>8</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>9</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>10</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>11</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>12</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>13</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(Rn)5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>

Gli elementi 113, 115 e 117 non sono ancora stati scoperti; gli elementi 114, 116 e 118 sono stati identificati recentemente.