

# Humphry Davy 1778-1829



# Kaj bova predstavila

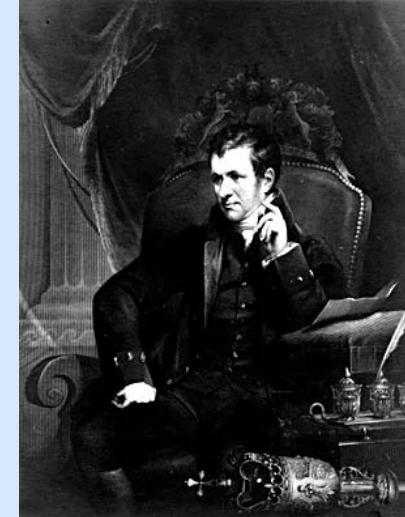
-Življenje

-Odkritja

-Elementi

-Elektroliza in  
galvanizacija

-Alkalijske kovine



# Življenje

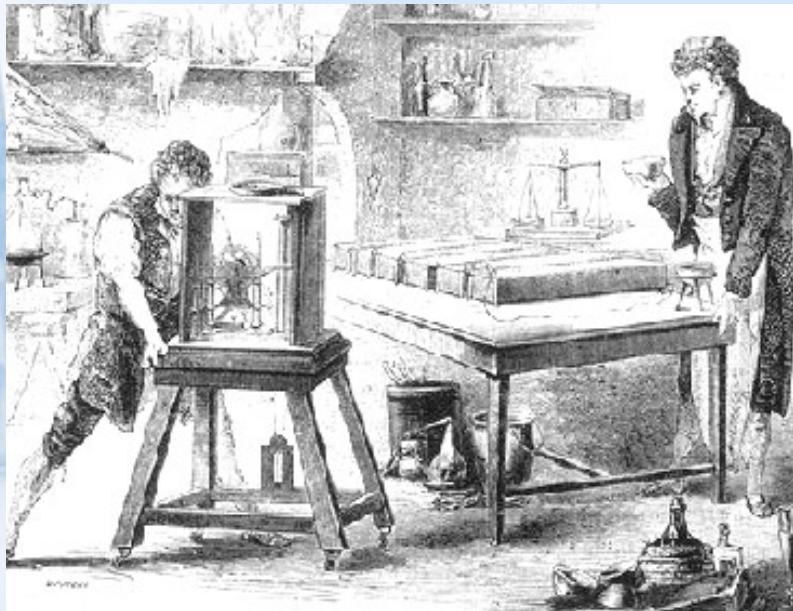
Humphry Davy ( 1778-1829) je bil Angleški znanstvenik, najbolj znan po izumu svetilke za rudarje. Znan je bil po raziskavah v elektrokemiji, ki so vodile k izolaciji natrija in kalija. Dokazal je, da sta ti dve substanci elementa in ne spojini.

Humphry Davy se je rodil 17. decembra 1778 kot sin rezbarja v Penzance v Cornwallu v Angliji.

Osnovno šolo je obiskoval v Turori in je že kot majhen otrok zelo hitro dojemal kaj je prebral.

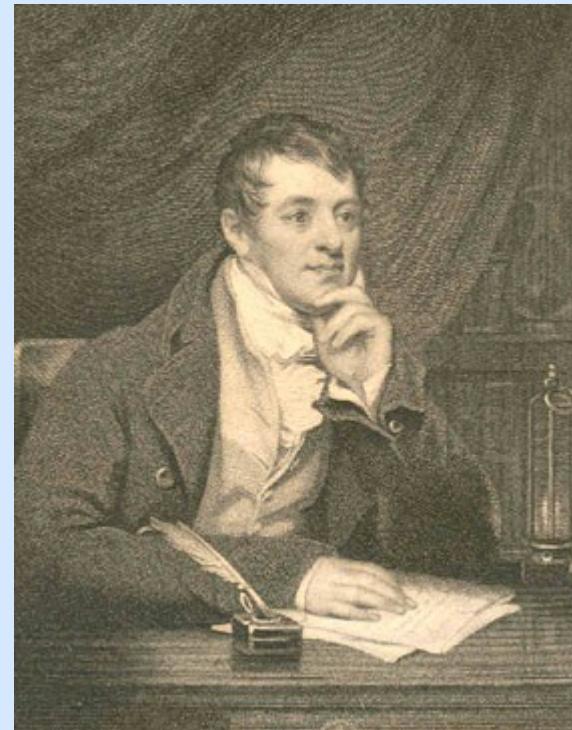
Umrl je 28.avgusta 1829.

# ODKRITJA



# Elementi

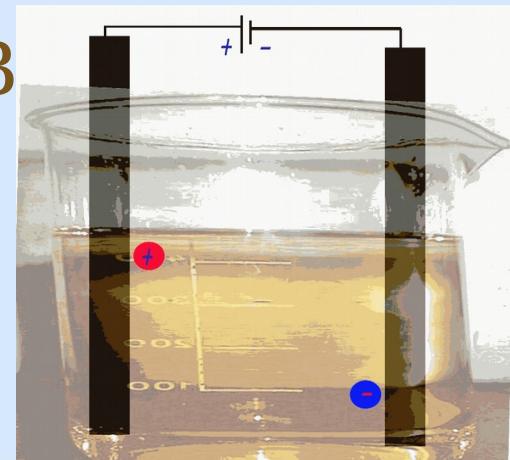
- Stroncij
- Barij
- Bor
- Magnezij
- Kalcij
- Kalij
- Litij



# Elektroliza in galvanizacija

Humphry Davy je z elektrolizo razgradil vodo in izoliral 5 dotlej neznanih kovin z elektrolizo talin njihovih soli :

Na, K, Ca, Sr in B



# Alkalijске kovine

Leta 1807 je Davy izoliral dva nova elementa kalij in natrij. Skozi talino KOH oz. NaOH je ločeno spustil elektrolyt.

H	Li	Be	Na	Mg	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	He	
3	4	11	12	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	10	Ne	
11	12	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	Ar
12	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	He
13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	Ne
14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	57	58
15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	58	59	60
16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62
17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63
18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65
20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67
22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68
23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69
24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72
27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73
28	29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74
29	30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75
30	31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76
31	32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77
32	33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78
33	34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79
34	35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80
35	36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81
36	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82
59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83
60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84
61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85
62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87
64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88
65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89
66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90
67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91
68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92
69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93
70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94
71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95
72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96
73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97
74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98
75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99
76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101
78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102
79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103

# Viri

- [http://sl.wikipedia.org/  
wiki/Humphry\\_Davy](http://sl.wikipedia.org/wiki/Humphry_Davy)
- [http://www.kemija.org/  
aktualno/davy2.asp](http://www.kemija.org/aktualno/davy2.asp)
- [http://  
www.chemheritage.org/  
classroom/chemach/  
electrochem/davy.html](http://www.chemheritage.org/classroom/chemach/electrochem/davy.html)