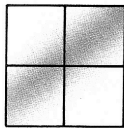
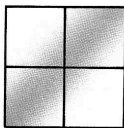
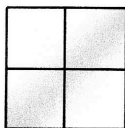


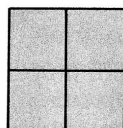
GROUP																		0						
I		II		1														III		IV	V	VI	VII	He
Li 3	Be 4															B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	Ne 10			
Na 11	Mg 12															Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18			
K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26	Co 27	Ni 28	Cu 29	Zn 30	Ga 31	Ge 32	As 33	Se 34	Br 35	Kr 36							
Rb 37	Sr 38	Y 39	Zr 40	Nb 41	Mo 42	Tc 43	Ru 44	Rh 45	Pd 46	Ag 47	Cd 48	In 49	Sn 50	Sb 51	Te 52	I 53	Xe 54							
Cs 55	Ba 56	La 57	Hf 72	Ta 73	W 74	Re 75	Os 76	Ir 77	Pt 78	Au 79	Hg 80	Tl 81	Pb 82	Bi 83	Po 84	At 85	Rn 86							
Fr 87	Ra 88	Ac 89																						

Ce 58	Pr 59	Nd 60	Pm 61	Sm 62	Eu 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	Er 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71
Th 90	Pa 91	U 92	Np 93	Pu 94	Am 95	Cm 96	Bk 97	Cf 98	Es 99	Fm 100	Md 101	No 102	Lr 103

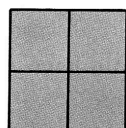
KEY

reactive
metalstransition
elements

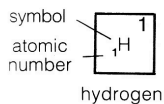
poor metals



non-metals



noble gases

the zig-zag line
separates the metals
from the non-metals

Please write down the atomic weight (mass number) in the upper right corner. Color the different groups of elements.

རྒྱལ་ཕྱན་གྱི་ལྗོངས་ཚད་(ལྗོངས་གྲངས་) རྣམས་གཤམ་ཕྱོགས་སྒྲིབ་གི་སྒྲིབ་ཀྱི་ཁམས་ཇུས་
གྱི་རུ་ཁག་རྣམས་ལ་ཆོན་འདྲ་མིན་བཤད་སྟོན་བྱེད་དེ།

The Periodic Table lists all the elements in order of their atomic number. The elements are arranged in groups according to the number of electrons in their outer shell (orbit). All the elements beyond Uranium (U, 92) have been made by people. They don't occur naturally on Earth.

རྒྱལ་ཕྱན་གྱི་ལྗོངས་ཚད་ལྡོམ་གྲངས་ཁམས་ཇུས་རྒྱལ་ཕྱན་གྱི་གྲངས་གཞིར་བརྒྱུད་བསྒྲིབ་
ཡོད། ཁམས་ཇུས་རྣམས་ཕྱི་འོ་རྒྱལ་གྱི་གྲངས་གཞིར་བརྒྱུད་རུ་ཁག་དུ་བཀོད་སྒྲིབ་བྱས་ཡོད།
ཡུ་རེ་ནི་ཡམ་(U,92) མན་གྱི་ཁམས་ཇུས་རྣམས་མི་བཟོས་པ་རྒྱུད་རེད། དེ་ཆོས་འོ་གོ་ལའི་
སྒྲིབ་རང་བྱུང་གི་ངོ་བོར་མེད།