

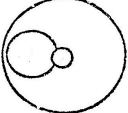

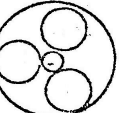

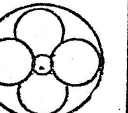
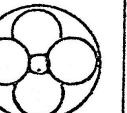
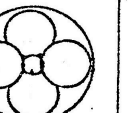
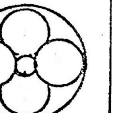
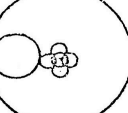
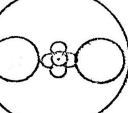
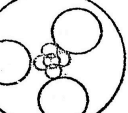
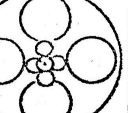
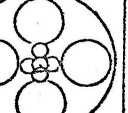
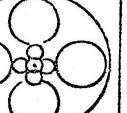
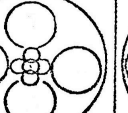
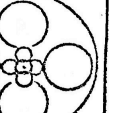


5. Periodic table

རྒྱལ་པོ་གྱི་རྩི་མ་རིུ་མིག་།

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS							
I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
 H Hydrogen							 He Helium
 Li Lithium	 Be Beryllium	 B Boron	 C Carbon	 N Nitrogen	 O Oxygen	 F Fluorine	 Ne Neon
 Na Sodium	 Mg Magnesium	 Al Aluminium	 Si Silicon	 P Phosphorus	 S Sulfur	 Cl Chlorine	 Ar Argon

2.10 GM

First shell: (2 electrons)

ཁོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་གྱི་ཐོ་མོ་ (ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་)

Second shell: (8 electrons)

ཁོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་གྱི་ཐོ་མོ་ (ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་)

Third shell: (8 electrons)

ཁོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་གྱི་ཐོ་མོ་ (ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་)

Please fill in the number of electrons. One electron cloud can hold only two electrons. In order to reach the noble gas state, atoms can share electrons with other atoms and form molecules.

ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཁོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་
 ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་
 ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་ཐོ་རྒྱལ་གྱི་ཐོ་མོ་