

Name མིང་། \_\_\_\_\_

**Test Chemistry**    རྗེས་འགྱུར་ཚན་རིག།    ཡིག་ཚད།

**Air**    རླུང།

1. Write the composition of the air and its percentage. What is the function of these compounds?

རླུང་གི་གྲུབ་ཆ་དང་དེའི་བརྒྱ་ཆ་བྲིས་རོགས།    སྤེལ་སྡེས་ནམས་ཀྱི་བྱེད་ལས་ བྲིས་རོགས་གནང།

---



---



---



---

**Atoms**    རྩལ་ཕྲན།

1. What is an atom?

རྩལ་ཕྲན་ཟེར་ན་གང་རེད་དམ།

---



---



---



---

2. Why is an atom neutral overall?

རྩལ་ཕྲན་ལ་སྤྱི་ཡོངས་ཡང་ན་རང་འཛིན་སློབ་ཁྲུང་མེད་པ་ཅི་ཡིན་ནམ།

---



---



---



---

3. Give one similarity and one difference between a proton and a neutron.

ཕོ་རྩལ་དང་བར་རྩལ་དབར་མཚུངས་པ་གཅིག་དང་དེ་དག་གི་ཁྲུང་པར་གཅིག་སྤོང་རོགས།

---

**Periodic Table**

**རྒྱུ་ལ་ཕྱན་གྱི་མྱི་རིམ་རིུ་མིག།**

1. How many elements occur naturally? **རང་བྱུང་ནས་ཐོབ་པའི་ཁམས་རྣམས་ག་ཚོད་ཡོད་དམ།**

- 25
- 92
- 108
- 118

2. What does the zigzag line in the Periodic Table show?

**རྒྱུ་ལ་ཕྱན་གྱི་མྱི་རིམ་རིུ་མིག་ནང་གི་གྲུ་གོ་གྲོག་གས་ཀྱི་ཕར་ག་རེ་སྟོན་གྱི་བམ།**

3. In the Periodic Table there are two numbers written by the element Carbon: Nr. 6 and Nr.

12.001

**རྒྱུ་ལ་ཕྱན་གྱི་མྱི་རིམ་རིུ་མིག་ནང་ཁམས་རྣམས་ཀར་བོན་( Carbon ) འགྲམ་དུ་ཨང་གྲངས་Nr. 6དང་Nr.**

**12.001: ཡོད།**

a) What is the name of these numbers?  
**ཨང་གྲངས་དེ་ཚོའི་མིང་ཡང་ན་ཐ་སྟེད་གང་རེད་དམ།**

b) What do they stand for?  
**ཨང་གྲངས་དེ་ཚོའི་གང་མཚོན་གྱི་ཡོད་དམ།**

6 \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

12.001 \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

4. Draw the following atoms to show the number of electrons in each of their electron orbits.

**གཞུགས་གསལ་རྒྱུ་ལ་ཕྱན་ནམས་ཀྱི་རི་མོ་གྲིས་སྟེ་དེ་ཚོའི་མོ་རྒྱུ་ལ་གྱི་འཁོར་ལམ་རེ་རེ་ནང་མོ་རྒྱུ་ལ་གྲངས་ག་ཚོད་ཡོད་པ་སྟོན་རོགས།**

- a) Helium
- b) Oxygen

5. Name three elements whose atoms have full outer electron orbits.

རྩལ་ཤུན་ནང་གི་མོ་རྩལ་གྱི་ཕྱི་འཁོར་ལམ་ཁངས་ཡོད་པ་ཁམས་རྣམས་གསུམ་གྱི་མིང་བྲིས་རོགས།

---



---

6. Give one similarity between the elements, which are standing:

ཁམས་རྣམས་གནས་ཡུན་རྣམས་གྱི་དབར་མཚུངས་པ་གཅིག་སྟོན་རོགས།

a) in Group 2      སྡེ་ཚན་ ༢ ནང།

---



---

b) in Period 5      Period ༥ ནང།

---



---

7. Give the name of the element, which is in:

ཁམས་རྣམས་གྱི་མིང་བྲིས་རོགས།    དེ་དག་གང་གི་ནང་ཡོད་དམ།

a) Group 1 and Period 1      \_\_\_\_\_

b) Group 3 and Period 5      \_\_\_\_\_

c) Group 5 and Period 3      \_\_\_\_\_

8. Complete the following table:

གཞུགས་གསལ་ལ་རེ་འུ་མིག་རྣམས་གཞུགས་སྐྱེལ་རོགས་གནང།

Name མིང།	Carbon				
Symbol མཚོན་རྟགས།			I		

Group སྡེ་ཚོན།					
Period					
Metal or Non-metal ལྷགས་རིགས། ཡང་ན་ ལྷགས་རིགས་མིན་པ།					
Mass number གདོས་ཚད་གྱི་གྲངས།					35
Atomic number རྒྱལ་སྤྱི་གྱི་གྲངས།					
Number of protons ཕོ་རྒྱལ་གྱི་གྲངས།				9	
Number of neutrons བར་རྒྱལ་གྱི་གྲངས།					
Number of electrons མོ་རྒྱལ་གྱི་གྲངས།		13			
Number of electrons in its outer shell དེའི་སྤྱིའི་འཁོར་ལམ་ནང་ མོ་རྒྱལ་གྱི་གྲངས།					

tashi delek! བཟང་གི་ས་བདེ་ལེགས།

