

Name: མིང་།

Points: ལྔ་མེ།

1. Make a check for all the **true** sentences.

- when two substances react together, the newly produced substance has totally new properties.
- When a substance changes the state of matter, it also changes the chemical properties permanently.
- When the metal sodium (Na) reacts with the yellow gas Chlorine (Cl), you get a white salt.
- This salt is not soluble in water.
- Alcohol mixes with water and oil.
- You can separate alcohol and water with burning away the alcohol and the water stays back.
- Water changes its state of matter at 0° Celsius and 100° Celsius.
- A pure substance contains only atoms of the same kind.
- A particle of a compound is held together either with ionic bonds or covalent bonds.

2. Put the following eight substances in the correct group below: CO₂, salt (NaCl), wax, CaO, O₂, MgCl₂, FeO (Iron oxide), C₂H₅OH (Alcohol)

Ionic compound:

Covalent compound (Molecule):

3. Atom model

- a) Why can a carbon atom bind 4 other atoms?
- b) How many protons are in the nucleus of an oxygen atom?
- c) What does the electron shell of an oxygen atom look like? Draw a detailed sketch.

4. Write down the chemical formulae for the burning process of C₃H₈ (Propane gas).

༡༽ གཤམ་གསལ་བདེན་པ་རྣམས་ལ་གྲིགས་ཏེ་གསལ་བརྒྱབ་དགོས།

- ལྷ་རྩུ་རྩུ་གཉིས་འཕོ་འགྱུར་འགྲོ་སྐོབ་སུ་རྩུ་རྩུ་གསར་པ་འཛོན་པ་དེ་ལ་ཁྱད་ཚོས་གསར་པ་ཡིད།
- ལྷ་རྩུ་རྩུ་ཞིག་གི་འབེམ་གཞུགས་ཀྱི་གནས་སྤངས་འགྱུར་བ་འགྲོ་སྐོབ་དེའི་རྩུ་རྩུ་ཁྱད་ཚོས་ལ་ཡང་གཏན་དུ་འགྱུར་བ་འགྲོ་སྐོབ་ཡིད།
- ལྷ་རྩུ་རྩུ་གསལ་གྱི་བྱལ་རྩུ་དེ་ཚུངས་གསལ་པོ་དེ་མཉམ་འཕོ་འགྱུར་འགྲོ་སྐོབ་དེའི་རྩུ་རྩུ་རང་ལ་ལན་ཚད་ཀར་པོ་ཞིག་རྟེན་གྱི་ཡིད།
- ལན་ཚད་འདི་ལ་རྩུ་འི་ནང་བཞུ་ཡལ་རང་བཞིན་ཡོད་མ་རེད།
- ཆང་རག་དེ་རྩུ་དང་རྩུ་མ་ནང་འདེམ་བྱུབ།
- ཆང་རག་དང་རྩུ་འི་འདེམ་མ་དེ་མི་ལ་སྲིག་པའི་རྩུ་རྩུ་ལ་ལྷག་པ་དེ་ལ་རྩུ་ནས་རྩུ་དང་ཆང་རག་དེ་དེའི་འབྲེད་བྲེད་བྱུབ།
- རྩུ་འི་རང་གི་བེམས་གཞུགས་ཀྱི་གནས་སྤངས་དེ། 0°celcius དང་། 100° celcius ལ་འགྱུར་བ་འགྲོ་སྐོབ་ཡིད།
- ལྷ་རྩུ་དང་སུ་མ་རྣམས་རྩུ་གསལ་གཅིག་གི་རྩུ་ལ་འཕྲན་གྱི་བྱུབ་པ་ཡིན།
- རྩུ་རྩུ་རྩུ་ནང་གི་ཕྱ་སྲིན་རྣམས་ཕན་ཚུན་མཉམ་སྲིབས་རྩུ་ཅན་ཡང་ན་མོ་ག་ཕྲན་རྩུ་ལ་ཕྲན་གྱི་རྩུ་པས་འཛིན་ཡིད།

༡༥ གཤམ་གསལ་ཡོད་པའི་རྒྱ་རྩུབ་བརྒྱུད་པོ་ནམས་འོག་ཏུ་ཡོད་པའི་རང་གི་སྡེ་ཚན་ནང་གིས་དགོས། དུག་རྒྱུད། CO_2 /
 ལན་ཚ། NaCl / ཡང་ལ / CaO / O_2 / MgCl_2 / FeO ལྷགས་བཙའ། / $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ཚང་རག།

སྡོག་སྒྲན་རྩལ་ཕྱན།
མནམ་སྡེ་བས་རྣམས་ཚན་སྡེ་བས་རྩུབ། (འདུས་རྩལ།)

- ༡༦ རྩལ་ཕྱན་གྱི་དཔེ་གཞུགས།
- ༡༧ རག་རྩུབ་ཀྱི་རྩལ་ཕྱན་ཞིག་གི་རྩལ་ཕྱན་གཞན་བཞི་དང་བསྐྱེལ་བྱུབ་པའི་རྒྱ་མཚན་གང་ཡིན་ནམ།
- ༡༨ སྡོག་རྒྱུད་གི་རྩལ་ཕྱན་གྱི་སྡེ་རྩལ་ནང་ཕོ་རྩལ་ག་ཚོད་ཡོད་དམ།
- ༡༩ སྡོག་རྒྱུད་གི་རྩལ་ཕྱན་ནང་གི་ཕོ་རྩལ་གྱི་འབོར་ལམ་རི་ལྷར་ཡོད་དམ། དེའི་རི་ཕོ་གིས་གགོས།

༢༠ C_3H_8 (propane gas) མི་སྡོག་སྐྱབས་གྱི་གོ་རིམ་གྱི་རྩུབ་སྐྱོད་ཀྱི་སྐྱོད་ཐབས་ནམས་ཀྱིས་དགོས།