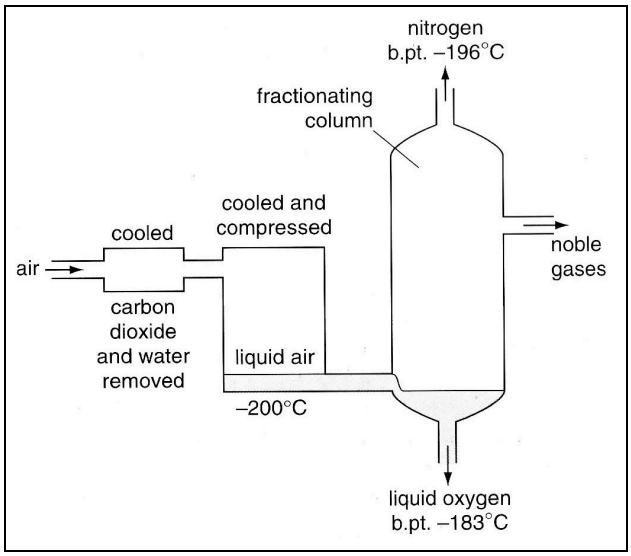
Separating the gases from the air མཁའ་རླུང་ནས་རླངས་ཛས་དབྱེ་འབྱེད་བྱེད་པ།

Liquid air is separated by fractional distillation:
གཤེར་གཟུགས་རླུང་ནི་རླངས་འགྱུར་ཆ་འབྱེད་ཐོག་ནས་དབྱེ་འབྱེད་བྱེད།



The stages in the process are:

1. Carbon dioxide and water vapour are removed by cooling. Otherwise, they solidify and block the pipes.
2. The rest of the air is liquefied by compressing and cooling to about -200°C.
3. The liquefied air is fractionally distilled. Nitrogen gas, boiling point -196°C, comes off at the top of the column. The noble gases are taken out half way down. Liquid oxygen, which has the highest boiling point (-183°C), is left at the bottom of the column.

རྒྱུད་རིམ་དེའི་རིམ་པ་རྣམས་ནི།

༡་ Carbon dioxide དང་རླངས་འགྱུར་ཆུ་གྲང་མོར་འགྱུར་ཏེ་ཕྱི་རོལ་དུ་བུད།། དེ་མིན་དེ་ཚོ་མཁྲེགས་པོ་འགྱུར་བ་དང་སྦུབས་མདོང་རྣམས་བཀག་གིས་རེད།

༢་ རླུང་ལྷག་མ་རྣམས་བཅིར་ནས་གཤེར་གཟུགས་འགྱུར་བ་དང་ཚ་ཚད་ -200°C ཙམ་ལ་གྲང་མོར་འགྱུར།

༣་ གཤེར་གཟུགས་འགྱུར་བའི་རླུང་རྣམས་ཆ་འབྱེད་ཐོག་ནས་དབྱེ། ན་ཡི་ཏི་རི་ཇན་རླངས་གཟུགས་ཁོལ་ཚད་ནི་ -196°C ཙམ་ཡིན་པ་དང་དེའི་ཀ་བ་འདྲ་བའི་སྣོད་ཀྱི་ཐོག་ནས་ཕྱིར་འཐོན། Noble gas ལམ་ཕྱེད་ཙམ་ནས་ཕྱིར་འཐོན། གཤེར་གཟུགས་ཅན་གྱི་འཚོ་བྱེད་རླུང་ (Liquid Oxygen) གི་ཁོལ་ཚད་ནི་མཐོ་ཤོས་ཡིན་པར་བརྟེན་དེ་ཀ་བ་འདྲ་བའི་སྣོད་ཀྱི་མཐིལ་དུ་ལྷག་གི་ཡོད།

Source: Lakin, S., Patefield, J., 1998: "Essential Science– 25 The air". Nelson, Cheltenham. p. 120.
Translated by Tenzin Choekyi, Mundgod, 2005