

11.1.அணு,அயனிகளின் எலக்ட்ரான் அமைப்பினை எழுதுக

1,2,3,4,.....என எண்ணால் நிரப்புக

வ. எ	அணு, அயனிகள்	எலக்ட்ரான் அமைப்பினை நிரப்புக
1.	Na	☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S
2.	Na ⁺	☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P
3.	Cl	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P
4.	Cl ⁻	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P

5.	Fe	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
6.	Fe²⁺	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
7.	Fe³⁺	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
8.	Mn	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
9.	Mn²⁺	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
10.	Mn³⁺	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
11.	Zn	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d

12.	Zn²⁺	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S 3d
13.	Ca	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P 4S
14.	Ca²⁺	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P
15.	O	☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P
16.	O²⁻	☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P
17.	Mg	☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S
18.	Mg²⁺	☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P
19.	Al	☐ ☐ ☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P 3S 3P
20.	Al³⁺	☐ ☐ ☐ 1S 2S 2P