

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி

11.1.வேதியியலின் அடிப்படைக்கருத்துக்கள் & வேதிக்கணக்கீடுகள்

இணைதிற எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை **நிரப்புதல்** &

வெளிக்கூட்டில் 8 எலக்ட்ரான்களை பெற இழக்கப்படும் / ஏற்கப்படும் எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை **தேர்வு செய்க**

இணைதிற எலக்ட்ரான்கள் :
வெளிக்கூட்டில் உள்ள எலக்ட்ரான்கள்

வ.எ	தனிமத்தின் குறியீடு	அணு எண் Z	எலக்ட்ரான் பகிர்வு	இணைதிற எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை	இழக்கப்படும் / ஏற்கப்படும் எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை	
1.	H	1	1		1	0
2.	He	2	2		1	0
3.	Li	3	2,1		1	0
4.	Be	4	2,2		1	2
5.	B	5	2,3		2	3
6.	C	6	2,4		4	2
7.	N	7	2,5		3	5

8.	O	8	2,6		2	6
9.	F	9	2,7		1	0
10.	Ne	10	2,8		1	0
11.	Na	11	2,8,1		1	0
12.	Mg	12	2,8,2		1	2
13.	Al	13	2,8,3		3	2
14.	Si	14	2,8,4		4	2
15.	P	15	2,8,5		3	5
16.	S	16	2,8,6		2	6
17.	Cl	17	2,8,7		1	7
18.	Ar	18	2,8,8		1	0
19.	K	19	2,8,8,1		1	0
20.	Ca	20	2,8,8,2		1	2