

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி

12.2. P-தொகுதி தனிமங்கள்

சரியான விடையை இழத்து கொண்டு விடவும்

வ.எ	தொகுதி எண்	பெயர் (இழுத்து இங்கே விடவும்)	தேர்வு செய்க
1.	13		நிக்டோஜன்கள்
2.	14		மந்த வாயுக்கள்
3.	15		ஹேலஜன்கள் or உப்பீனிகள்
4.	16		ஐகோசாஜன்கள்
5.	17		டெட்ராஜன்கள்
6.	18		சால்கோஜன்கள்

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தொகுதியின் பெயர்	உதாரணங்கள்
1.	நிக்டோஜன்கள்	போரான் , அலுமினியம்
2.	ஹேலஜன்கள்	கார்பன் , சிலிக்கான்
3.	ஐகோசாஜன்கள்	நைட்ரஜன் , பாஸ்பரஸ்
4.	டெட்ராஜன்கள்	ஆக்ஸிஜன் , சல்பர்
5.	மந்த வாயுக்கள்	புளூரின் , குளோரின்
6.	சால்கோஜன்கள்	நியான் , ஆர்கான்

பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தனிமங்களின் (தொகுதிஎண்)	பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	17	$ns^2 np^{1-6}$
2.	14	$ns^2 np^1$
3.	16	$ns^2 np^2$
4.	13	$ns^2 np^3$
5.	18	$ns^2 np^4$
6.	15	$ns^2 np^5$
7.	p-தொகுதி	$ns^2 np^6$

13 ம்தொகுதி தனிமங்களின்எலக்ட்ரான் அமைப்பு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தனிமங்களின் பெயர்	எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	போரான்	$[Ne] 3s^2 3p^1$
2.	அலுமினியம்	$[Xe] 4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^1$
3.	காலியம்	$[He] 2s^2 2p^1$
4.	இன்டியம்	$[Ar] 3d^{10} 4s^2 4p^1$
5.	தாலியம்	$[Kr] 4d^{10} 5s^2 5p^1$

14 ம்தொகுதி தனிமங்களின்எலக்ட்ரான் அமைப்பு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தனிமங்களின் பெயர்	எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	கார்பன்	$[\text{Ne}] 3s^2 3p^2$
2.	சிலிக்கான்	$[\text{Xe}] 4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^2$
3.	ஜெர்மானியம்	$[\text{He}] 2s^2 2p^2$
4.	டின்	$[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2 4p^2$
5.	லெட்	$[\text{Kr}] 4d^{10} 5s^2 5p^2$