

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி

12.3. P-தொகுதி தனிமங்கள்-II

15 ம்தொகுதி தனிமங்களின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தனிமங்களின் பெயர்	எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	நைட்ரஜன் N	[Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ³
2.	பாஸ்பரஸ் P	[He] 2s ² 2p ³
3.	ஆர்சனிக் As	[Ne] 3s ² 3p ³
4.	ஆன்டிமனி Sb	[Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ³
5.	பிஸ்மத் Bi	[Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ³

16 ம்தொகுதி தனிமங்களின் எலக்ட்ரான் அமைப்பு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தனிமங்களின் பெயர்	எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	ஆக்ஸிஜன் O	[Kr] 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴
2.	சல்பர் S	[Xe] 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁴
3.	செலினியம் Se	[He] 2s ² 2p ⁴
4.	டெல்லூரியம் Te	[Ne] 3s ² 3p ⁴
5.	பொலோனியம் Po	[Ar] 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴

17 ம்தொகுதி தனிமங்களின்எலக்ட்ரான் அமைப்பு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

வ.எ	தனிமங்களின் பெயர்	எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	புளூரின் F	$[\text{Kr}] 4d^{10} 5s^2 5p^5$
2.	குளோரின் Cl	$[\text{He}] 2s^2 2p^5$
3.	புரோமின் Br	$[\text{Xe}] 4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^5$
4.	அயோடின் I	$[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$
5.	அஸ்டடின் At	$[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2 4p^5$