

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி,கல்லமநாயக்கர்பட்டி

12.4. இடைநிலை மற்றும்உள்இடைநிலைதனிமங்கள்

எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக

(0,1,2,.....)ஆல் நிரப்புக

வ.எ	குறியீடு	எலக்ட்ரான் அமைப்பு
1.	V	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
2.	V³⁺	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
3.	Fe	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
4.	Fe²⁺	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
5.	Fe³⁺	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
6.	Ni	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
7.	Ni²⁺	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$
8.	Mn	$[\text{Ar}] 3d^{\square} 4s^{\square}$

9.	Mn²⁺	☐ ☐ [Ar] 3d 4s
10.	Mn³⁺	☐ ☐ [Ar] 3d 4s
11.	Cr	☐ ☐ [Ar] 3d 4s
12.	Cr³⁺	☐ ☐ [Ar] 3d 4s
13.	Co	☐ ☐ [Ar] 3d 4s
14.	Co²⁺	☐ ☐ [Ar] 3d 4s
15.	Ce	☐ ☐ ☐ [Xe] 4f 5d 6s
16.	Ce⁴⁺	☐ ☐ ☐ [Xe] 4f 5d 6s
17.	லாந்தனாய்டுகளின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு	 [Xe] 4f 5d 6s
18.	ஆக்டினாய்டுகளின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு	 [Rn] 5f 6d 7s
19.	Eu²⁺, Gd³⁺, Tb⁴⁺ ன் எலக்ட்ரான் அமைப்பு	☐ ☐ ☐ [Xe] 4f 5d 6s

20.	Yb²⁺, Lu³⁺	 [Xe] 4f 5d 6s
21.	Zn	 [Ar] 3d 4s
22.	Zn²⁺	 [Ar] 3d 4s
23.	Cu	 [Ar] 3d 4s
24.	Cu²⁺	 [Ar] 3d 4s
25.	4&5 வதுவரிசை d தொகுதி தனிமங்களின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு	- - (n-1)d ns
26.	6&7 வதுவரிசை d தொகுதி தனிமங்களின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பு	- - (n-2)f(n-1)d ns

குறியீடு	எலக்ட்ரான் அமைப்பு	இணையாகாத எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை		காந்த திருப்புத்திறன் BM	
Ti³⁺	 [Ar] 3d 4s	0	1	0	1.73
Mn²⁺	 [Ar] 3d 4s	5	4	5.92	4.89