

## அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி,கல்லமநாயக்கர்பட்டி

### 11.1.எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக

### 12.4. இடைநிலை மற்றும்உள்இடைநிலைதனிமங்கள்

### அணு எண் (21-30)

### (0,1,2,.....)ஆல் நிரப்புக

| வ.எண் | அணு எண் | தனிமத்தின் குறியீடு | எலக்ட்ரான் அமைப்பை நிரப்புக          |
|-------|---------|---------------------|--------------------------------------|
| 1.    | 21      | Sc                  | [Ar] 4s <sup>□</sup> 3d <sup>□</sup> |
| 2.    | 22      | Ti                  | [Ar] 4s <sup>□</sup> 3d <sup>□</sup> |
| 3.    | 23      | V                   | [Ar] 4s <sup>□</sup> 3d <sup>□</sup> |
| 4.    | 24      | Cr                  | [Ar] 4s <sup>□</sup> 3d <sup>□</sup> |
| 5.    | 25      | Mn                  | [Ar] 4s <sup>□</sup> 3d <sup>□</sup> |

|     |    |    |                                         |
|-----|----|----|-----------------------------------------|
| 6.  | 26 | Fe | $[\text{Ar}] 4s^{\square} 3d^{\square}$ |
| 7.  | 27 | Co | $[\text{Ar}] 4s^{\square} 3d^{\square}$ |
| 8.  | 28 | Ni | $[\text{Ar}] 4s^{\square} 3d^{\square}$ |
| 9.  | 29 | Cu | $[\text{Ar}] 4s^{\square} 3d^{\square}$ |
| 10. | 30 | Zn | $[\text{Ar}] 4s^{\square} 3d^{\square}$ |