

விஞ்ஞானம்

தரம் -10

இரசாயனப் பிணைப்புகள் - அயன் பிணைப்பு

(01) பொருத்தமான சொற்களைக் கொண்டு இடைவெளி நிரப்புக.

1. Ne, Ar என்பன ஆகும்.
2. Mg இல் வலுவளவு ஒட்டில் இலத்திரன்கள் காணப்படும்.
3. Na உறுதிநிலை அடைவதற்காக இலத்திரனை இழக்கும்.
4. Cl உறுதிநிலை அடைவதற்காக ஒரு இலத்திரனை
5. NaCl அயன் சேர்வையில் ஒவ்வொரு Na⁺ அயனை சூழவும் Cl⁻ அயன்கள் காணப்படும்.
6. NaCl அயன் சேர்வையில் ஒவ்வொரு Cl⁻ அயனை சூழவும் ஆறு அயன்கள் காணப்படும்.
7. நடுநிலையான அணு இலத்திரனை மூலம் நேர் அயன் தோன்றும்.
8. நடுநிலையான அணு இலத்திரனை பெற்றுக்கொள்வதன் மூலம் தோன்றும்.
9. Al வலுவளவு ஒட்டிலுள்ள மூன்று இலத்திரன்களை இழந்து எனும் அயனைத் தோற்றுவிக்கும்.
10. Ca²⁺ எனும் அயனில் இலத்திரன்கள் காணப்படும்.
(உதவி = 2 , விழுமியவாயுக்கள் , Al³⁺ , 18 , இழப்பதன் , 6 , மறை அயன் , 1 , பெற்றுக்கொள்ளும் , Na⁺)

(02) தரப்பட்டுள்ள அட்டவணையைப் பூரணப்படுத்துக.

மூலகம்	அணு எண்	இலத்திரன் நிலையமைப்பு	ஆவர்த்தனம்	கூட்டம்	வலுவளவு ஒட்டிலுள்ள இலத்திரன்களின் எண்ணிக்கை	சக்தி மட்டங்களில் இலத்திரன்கள் காணப்படும் விதம்
1.ஈலியம்						
2.சோடியம்						
3.நியோன்						
4.குளோரின்						
5.ஆகன்						

(03) பின்வரும் சொற்களுக்கான விளக்கங்களைத் தருக.

- a. வலுவளவு ஓடு
- b. இரசாயனப் பிணைப்பு
- c. அயன்
- d. அயன் பிணைப்பு

(04) பின்வரும் அயன் சேர்வைகளின் இரசாயன சூத்திரங்களை எழுதுக.

1. சோடியம் குளோரைட்டு
2. செப்பு சல்பேற்று
3. அமோனியம் நைத்திரேற்று
4. மக்னீசியம் சல்பைட்டு
5. பொற்றாசியம் புளோரைட்டு
6. அமோனியம் குளோரைட்டு
7. இலிதியம் ஒட்சைட்டு
8. கல்சியம் காபனேற்று
9. கல்சியம் குளோரைட்டு
10. கல்சியம் ஒட்சைட்டு
11. பொற்றாசியம் குளோரைட்டு
12. மக்னீசியம் குளோரைட்டு

(05) அயன்பிணைப்பு சேர்வைகளின் இயல்புகள் ஐந்து தருக.