அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி,கல்லமநாயக்கர்பட்டி

6.திடநிலைமை

படிகங்களில் காணப்படும் குறைபாடுகளை சரியாக கோடு போட்டு இணைக்கவும்

வ. எ	வரையறு	குறைபாடு
1.	அயனி படிகங்களின் அணிக்கோவை புள்ளிகளில் சம எண்ணிக்கையில் நேர் மற்றும் எதிர் அயனிகள் இல்லாமல் வெற்றிடம் கானப்படுவதால் ஏற்படும் படிகக்குறைபாடு.	உலோகம் அதிகமுள்ளகுறைபாடு
2.	படிக அணிக்கோவைத்தளத்தில் இடம்பெற வேண்டிய ஒரு அயனியானது அவ்விடத்தில் அமையாமல், மற்றொரு இடைச்செருகல் நிலையில் அமைந்திருப்பதால் ஏற்படும் குறைபாடு.	மாசுக் குறைபாடு
3.	படிகங்களில் , எதிர் அயனிகளோடு ஒப்பிடும்போது உலோக அயனிகளின் எண்ணிக்கை அதிகமாக காணப்படுவதால் ஏற்படும் குறைபாடு.	ஷாட்கி குறைபாடு
4.	எதிர் அயனிகளைக் காட்டிலும் நேர் அயனிகளின் எண்ணிக்கை குறைவாக காணப்படுவதால் ஏற்படும் குறைபாடு. நேர் அயனியானது மாறுபடும் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளைப் பெற்றிருக்கும்	ஃபிரங்கல் குறைபாடு
5.	மாசுக்களை சேர்க்கும்போது, சேர்க்கப்படும் மாசு அணுவின் இணைதிறனானது சேரும் படிகத்தில் உள்ள அணுவின் இணைதிறனிலிருந்து வேறுபட்டிருப்பின்படிகஅணிக்கோவைத் தளங்களில்(நேர் அயனி) வெற்றிடங்கள் உருவாக்கப்படுகின்றன.	உலோகம் குறைவுபடும் குறைபாடு

கோடு போட்டு இணைக்கவும்

1	ஒரு அணுவின் நிறை	$\frac{\text{அலகுக்கூட்டின் நிறை}}{\text{அலகுக்கூட்டின் கனஅளவு}}$
2	ஒரு அலகுக்கூட்டின் நிறை	$\frac{\text{மோலார் நிறை}}{\text{அவகேட்ரோ எண்}}$
3	அலகுக்கூட்டின் அடர்த்தி	ஒரு அணுவின் நிறை*ஒரு அலகுக்கூட்டில் உள்ள அணுக்களின் மொத்த எண்ணிக்கை

கோடு போட்டு இணைக்கவும்

1	ஒரு அணுவின் நிறை	$n\lambda=2d\sin\theta$
2	ஒரு அலகுக்கூட்டின் நிறை	nM/a^3N_A
3	அலகுக்கூட்டின் அடர்த்தி	M/N_A
4	பிராக் சமன்பாடு	nM/N_A

படிகங்களில் காணப்படும் குறைபாடுகளை சரியாக உதாரணங்களுடன் கோடு போட்டு இணைக்கவும்

வ.எ	குறைபாடு	உதாரணம்
1.	உலோகம் அதிகமுள்ள குறைபாடு	$AgCl + CdCl_2$
2.	மாசுக் குறைபாடு	NaCl & VO
3.	ஷாட்கி குறைபாடு	FeO
4.	ஃபிரங்கல் குறைபாடு	NaCl & KCl & ZnO
5.	உலோகம் குறைவுபடும் குறைபாடு	AgBr