

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லூரியக்கர்ப்பட்டி

## 12.6.திடநிலைமை

### படிகங்களின் வகைகளைத் தேர்வு செய்க

வ.எ	படிகங்கள்	படிகங்களின் வகைகள்		
1.	<b>P<sub>4</sub></b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
2.	<b>பித்தளை</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
3.	<b>Au</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
4.	<b>NaCl</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
5.	<b>வெரம்</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
6.	<b>Ag</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
7.	<b>குனூக்கோஸ்</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
8.	<b>Cu</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
9.	<b>CO<sub>2</sub></b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
10.	<b>ஆந்தரசீன்</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
11.	<b>சிலிக்கான் கார்பைடு</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
12.	<b>அயோடின்</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
13.	<b>Fe</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
14.	<b>NH<sub>3</sub></b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
15.	<b>நாஃப்தலீன்</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
16.	<b>Ni</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
17.	<b>யூரியா</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
18.	<b>பனிக்கட்டி</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
19.	<b>Zn</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்
20.	<b>உலோககலவைகள்</b>	அயனிப் படிகங்கள்	சுகப்பினைப்புப் படிகங்கள்	மூலக்கூறு படிகங்கள்

# ஓர் அலகுக்கூட்டில் காணப்படும் அணுக்களின் எண்ணிக்கையை தேர்வு செய்க

அனைவு எண்ணை நிரப்புக

வ. எ	கனசதுர அலகுக்கூடுகள்	ஓர் அலகுக்கூட்டில் அணுக்களின் எண்ணிக்கை			அணுக்களின் எண்ணிக்கை		அனைவு எண்
		N <sub>c</sub>	N <sub>b</sub>	N <sub>f</sub>			
1.	எளிய கனசதுர அலகுக்கூடு	1	2	4		0	0
2.	பொருள் மைய கனசதுர அலகுக்கூடு	1	2	4		0	
3.	முகப்பு மைய கனசதுர அலகுக்கூடு	1	2	4		0	

எத்தனை அலகுக்கூட்டினால் பங்கிடப்படும்  
என கோடு போட்டுப் பொருத்துக

அணுக்களின் எண்ணிக்கையை நிரப்புக

வ. எ	அணுவின் இடம்	எத்தனை அலகுக்கூட்டினால் பங்கிடப்படும்	அணுக்களின் எண்ணிக்கை
1.	மூலையில் உள்ள அணு	1	
2.	பொருள் மையத்தில் உள்ள அணு	2	
3.	முகப்பு மையத்தில் காணப்படும் அணு	8	

அனைவு எண்ணை பூர்த்தி செய்க

	1 D	2 D (AAAA)	2 D (ABABAB)	3 D			
				AAAAA <b>SC</b>	ABABAB <b>BCC</b>	ABA <b>HCP</b>	ABC <b>CCP</b>
அனைவு எண்							