

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி

12.1.2 லோகவியல்

சரியான வாய்ப்பாட்டினை தேர்வு செய்க.

வ.எ	பெயர்கள்	வாய்ப்பாடு	
1.	சில்வர் ஆக்சைடு	Ag_2O	AgO
2.	சோடியம் ஆக்சைடு	NaO	Na_2O
3.	காரீய ஆக்சைடு	PbO	PbO_2
4.	துத்தநாக ஆக்சைடு	ZnO	Zn_2O
5.	குப்ரஸ் ஆக்சைடு	CuO	Cu_2O
6.	பெரஸ் ஆக்சைடு	FeO	Fe_2O
7.	பெரிக் ஆக்சைடு	FeO	Fe_2O_3
8.	பெர்சோ பெரிக் ஆக்சைடு	Fe_3O_4	Fe_2O_3
9.	அலுமினியம் ஆக்சைடு	Al_2O_3	Al_2O
10.	கால்சியம் ஆக்சைடு	Ca_2O	CaO
11.	பேரியம் ஆக்சைடு	BaO	BaO_2
12.	மெக்னீசியம் ஆக்சைடு	Mg_2O	MgO
13.	ஆர்சனிக் ஆக்சைடு	As_2O_3	As_2O
14.	குரோமியம் (III) ஆக்சைடு	CrO_3	Cr_2O_3
15.	நிக்கல் (II) ஆக்சைடு	NiO_2	NiO
16.	பாதரச (I) ஆக்சைடு	Hg_2O	HgO
17.	பாதரச (II) ஆக்சைடு	HgO	Hg_2O
18.	மாங்கனீசு டை ஆக்சைடு	MnO	MnO_2
19.	பேரியம் பெர் ஆக்சைடு	BaO	BaO_2

20.	சல்பர் டை ஆக்சைடு	SO₂	SO₃
21.	சல்பர் ட்ரை ஆக்சைடு	SO₂	SO₃
22.	கார்பன் மோனாக்சைடு	CO	CO₂
23.	கார்பன் டை ஆக்சைடு	CO₂	CO
24.	சிலிகான் டை ஆக்சைடு(சிலிக்கா)	SiO	SiO₂
25.	டைட்டேனியம் டை ஆக்சைடு	TiO	TiO₂
26.	தோரியம் (IV) ஆக்சைடு	ThO₂	ThO
27.	வெள்ளீய டை ஆக்சைடு (டின்கல்)	SnO	SnO₂
28.	போரான் (III) ஆக்சைடு	B₂O₃	B₃O₂
29.	இரும்பு (II) சல்பைடு	Fe₂S₃	FeS
30.	ஹைட்ரஜன் சல்பைடு	H₂S	HS
31.	காப்பர் (I) சல்பைடு	CuS	Cu₂S
32.	துத்தநாக சல்பைடு (சிங்க் பிளண்ட்)	ZnS	Zn₂S
33.	லெட் சல்பைடு(கலீனா)	PbS	Pb₂S
34.	சில்வர் சல்பைடு (சில்வர் கிளான்ஸ்)	AgS	Ag₂S
35.	காப்பர் (II) கார்பனேட்	Cu₂CO₃	CuCO₃
36.	துத்தநாக கார்பனேட் (காலமைன்)	ZnCO₃	Zn₂CO₃
37.	காரீய (II) கார்பனேட்	Pb(CO₃)₂	PbCO₃
38.	கால்சியம் கார்பனேட்	CaCO₃	Ca₂CO₃
39.	மெக்னீசியம் கார்பனேட்	Mg(CO₃)₂	MgCO₃

40.	இரும்பு (II) கார்பனேட்	FeCO_3	$\text{Fe}(\text{CO}_3)_2$
41.	கால்சியம் சிலிகேட்	CaSiO_3	$\text{Ca}(\text{SiO}_3)_2$
42.	இரும்பு (II) சிலிகேட்	$\text{Fe}(\text{SiO}_3)_2$	FeSiO_3
43.	காப்பர் (II) ஹைட்ராக்சைடு	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	CuOH
44.	துத்தநாக சல்பேட்	ZnSO_4	$\text{Zn}(\text{SO}_4)_2$
45.	காரீய (II) சல்பேட்	$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	PbSO_4
46.	சில்வர் குளோரைடு(கொம்பு வெள்ளி)	AgCl	AgCl_2
47.	சோடியம் குளோரைடு	NaCl	NaCl_2
48.	சோடியம் சயனைடு	NaCN_2	NaCN
49.	சோடியம் பை கார்பனேட் (சமையல் சோடா)	NaHCO_3	$\text{Na}(\text{HCO}_3)_2$
50.	சோடியம் மெட்டா அலுமினேட்	$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_6]$	$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$