

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி,கல்லமநாயக்கர்பட்டி.

அமிலங்களும்,காரங்களும்

தேர்வு செய்க

வ.எ	பண்புகள்	அமிலங்கள்			காரங்கள்		
1	சுவை	கசப்பு	புளிப்பு		கசப்பு	புளிப்பு	
2	நீரில் கரைந்து	H^+ OH^- அயனிகளைத் தருபவை			H^+ OH^- அயனிகளைத் தருபவை		
3	எடுத்துக்காட்டு	Ca(OH) ₂	HCOOH	Mg(OH) ₂	Ca(OH) ₂	HCOOH	Mg(OH) ₂
		H ₂ CO ₃	Al(OH) ₃	H ₂ SO ₄	H ₂ CO ₃	Al(OH) ₃	H ₂ SO ₄
		KOH	CH ₃ COOH	HNO ₃	KOH	CH ₃ COOH	HNO ₃
		HCl	NaOH	NH ₄ OH	HCl	NaOH	NH ₄ OH
4	நீர்த்த கரைசல் மின்சாரத்தை	கடத்தும்		கடத்தாது	கடத்தும்		கடத்தாது
5	P_H	7 ஐ விட அதிகம்			7 ஐ விட அதிகம்		
		7 ஐ விட குறைவு			7 ஐ விட குறைவு		
6	லிட்மஸ் தாள்	நீல / சிகப்பு லிட்மஸ் தாளை நீலமாக / சிகப்பாக மாற்றுகிறது.			நீல / சிகப்பு லிட்மஸ் தாளை நீலமாக / சிகப்பாக மாற்றுகிறது.		

7	பிணாப்தலீனுடன்	நிறமற்றது		நிறமற்றது	
		இளஞ்சிகப்பு நிறம்		இளஞ்சிகப்பு நிறம்	
8	மெத்தில் ஆரஞ்சுடன்	மஞ்சள் நிரம்		மஞ்சள் நிரம்	
		இளஞ்சிகப்பு நிறம்		இளஞ்சிகப்பு நிறம்	
9	உலோகங்களுடன் வினைபட்டு தரும் வாயு	H_2	O_2	H_2	O_2
10	உலோக கார்பனேட்டுகள் & பைகார்பனேட்டு களுடன் வினை	CO_2	வினைபுரியாது	CO_2	வினைபுரியாது
11	அம்மோனியம் உப்புக்களுடன் வினை	NH_3	வினைபுரியாது	NH_3	வினைபுரியாது
12	நடுநிலையாக்கல் வினை	அமிலங்களுடன் / காரங்களுடன் வினைபட்டு உப்பையும், நீரையும் தருகிறது.		அமிலங்களுடன் / காரங்களுடன் வினைபட்டு உப்பையும், நீரையும் தருகிறது.	
13	ஆக்சைடுகளுடன் வினை	உலோக / அலோக ஆக்சைடுகளுடன் வினைபட்டு உப்பையும், நீரையும் தருகிறது.		உலோக / அலோக ஆக்சைடுகளுடன் வினைபட்டு உப்பையும், நீரையும் தருகிறது.	