

1. இரசாயன தாக்கங்களின் வகைகள்
2. உலோகங்களின் தாக்கத் தொடர்
3. உலோகங்களின் பிரித்தெடுப்பு
4. பயிற்சி இரசாயன தாக்கங்களினை சமப்படுத்தல்
5. பயிற்சி இரசாயன தாக்கங்களின் விளைவுகளை எழுதி , சமப்படுத்தல்

S.L. ABDUL MAJEED (B.Sc., PGDE)

KM/ST/MAJEEDPURA VIDYALAYA, MALWATHA

WEB: www.majeedpura.sch.lk

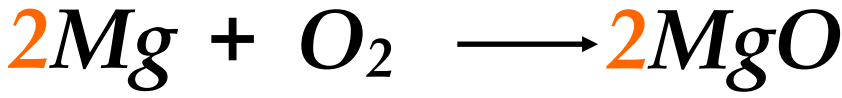
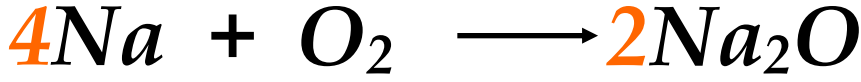
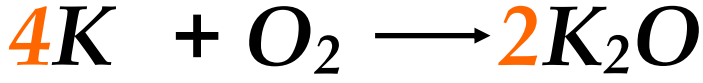
இரசாயன தாக்கங்களின் வகைகள்

1. இரசாயன சேர்க்கைத் தாக்கம்
2. இரசாயன பிரிகைத் தாக்கம்
3. ஒற்றை இடப்பெயர்ச்சித் தாக்கம்
4. இரட்டை இடப்பெயர்ச்சித் தாக்கம்

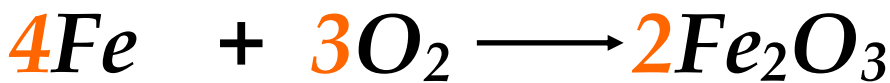
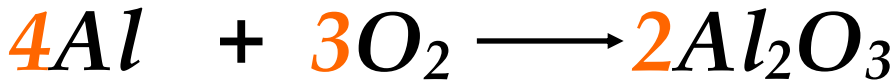
உலோகங்களின் தாக்கத் தொடர்

உலோகங்களின் தாக்கத் தொடர்	வளியுடன் தாக்கம்	நீருடன் தாக்கம்	ஐதான அமிலத்துடன் தாக்கம்	உப்புக்களிலிருந்து உலோகங்களினை இடம்பெயர்த்தல்
K Na Ca Mg Al Zn Fe Sn Pb	வெப்பமேற்றும் போது தகனமடைந்து ஓட்சைட்டைத் தோற்றுவிக்கும்	குளிர் நீருடன் தாக்கமடையும் கொதி நீருடன் தாக்கமடையும்	வெடித்தலுடன் உக்கிரமாக தாக்கமடையும் மிகவேகமாக தாக்கமுறும்	தாக்கத் தொடரில் மேலுள்ள உலோகம், கீழுள்ள உலோக உப்புக் கரைசலில் இருந்து அவ் உலோகத்தை இடம்பெயர்க்கும்.
H				
Cu Hg	வெப்பமேற்றும் போது செந்நிற ஓட்சைட்டுப் படை உருவாகும், இது உறுதியற்றது.	நீருடனோ, கொதி நீராவியுடனோ தாக்கமடையாது	தாக்கம் நடைபெறாது	
Ag Au Pt	மங்கலடையாது, தாக்கமில்லை			

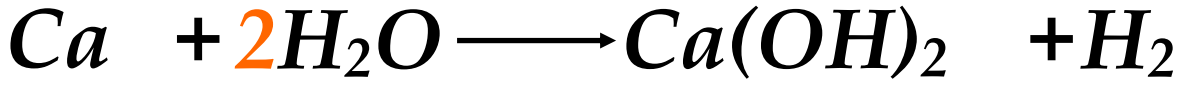
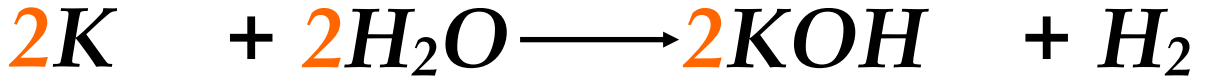
உலோகங்கள் வளியுடன் தகனமடையும்போது
அவ் உலோக ஒட்சைட்டு உருவாகும்



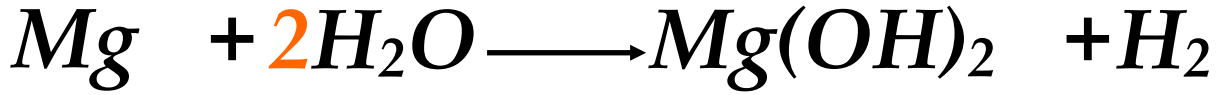
உலோகங்கள் வளியுடன் தகனமடையும்போது
அவ் உலோக ஒட்சைட்டு உருவாகி
மங்கலடையும்



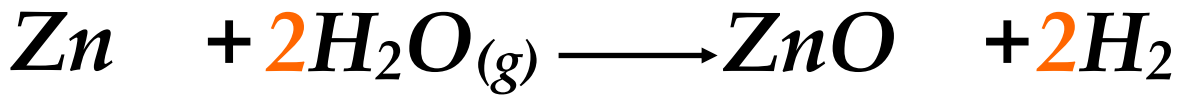
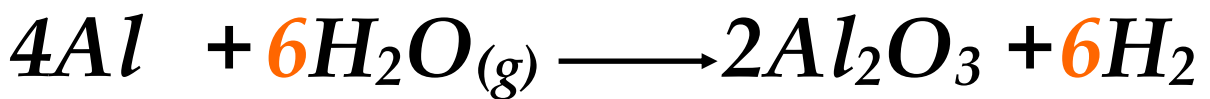
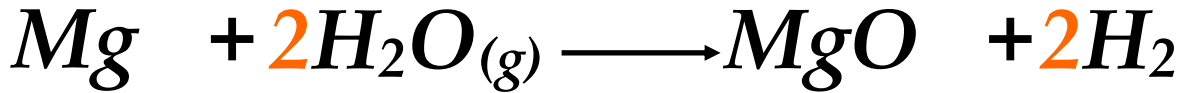
சில உலோகங்கள் குளிர் நீருடன் தாக்கமடையும்



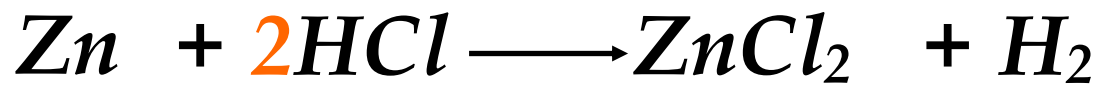
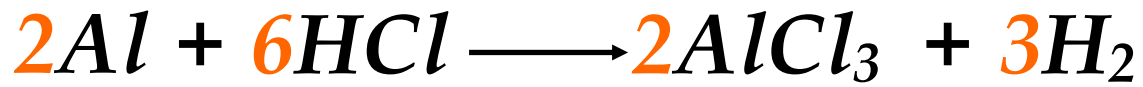
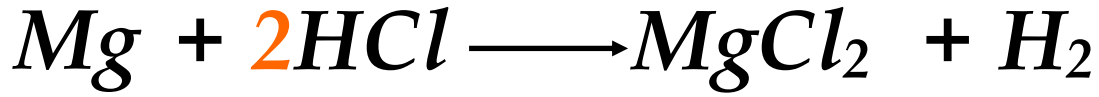
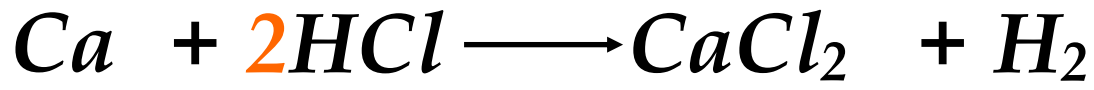
சில உலோகங்கள் கொதி நீருடன் தாக்கமடையும்



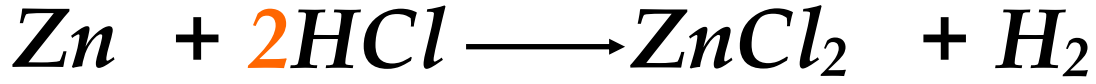
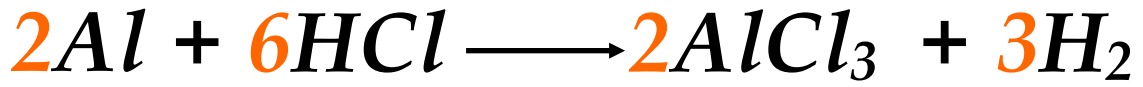
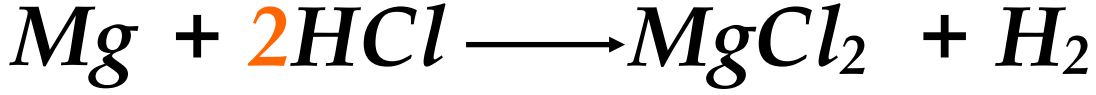
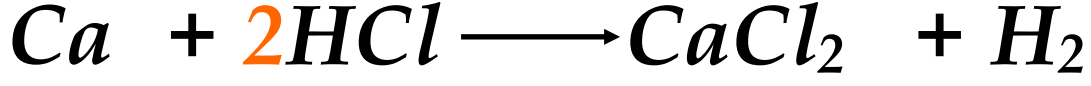
சில உலோகங்கள் கொதி நீராவியுடன்
தாக்கமடைந்து அவ் உலோக ஓட்சைட்டைத் தரும்



உலோகங்கள் ஐதான அமிலங்களுடன்
தாக்கமடைந்து ஐதரசன் வாயுவை வெளியேற்றும்



தாக்கத் தொடரில் மேலுள்ள உலோகம்,
கீழுள்ள உலோக உப்புக் கரைசலில் இருந்து
அவ் உலோகத்தை இடம்பெயர்க்கும்.



உலோகங்களின் பிரித்தெடுப்பு முறைகள்

1. அகழ்தல் சேகரித்தல்
2. மின்பகுப்பு
- 3.
- 4.

01. $\underline{\quad} K + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} K_2O$
02. $\underline{\quad} Zn + \underline{\quad} H_2O_{(g)} \longrightarrow \underline{\quad} ZnO + \underline{\quad} H_2$
03. $\underline{\quad} Na + \underline{\quad} H_2O \longrightarrow \underline{\quad} NaOH + \underline{\quad} H_2$
04. $\underline{\quad} Mg + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} MgCl_2 + \underline{\quad} H_2$
05. $\underline{\quad} Ca + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} CaO$
06. $\underline{\quad} Fe + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} Fe_2O_3$
07. $\underline{\quad} Mg + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} MgO$
08. $\underline{\quad} Al + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} Al_2O_3$
09. $\underline{\quad} Ca + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} CaCl_2 + \underline{\quad} H_2$
10. $\underline{\quad} Na + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} Na_2O$
11. $\underline{\quad} Al + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} AlCl_3 + \underline{\quad} H_2$
12. $\underline{\quad} Zn + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} ZnO$
13. $\underline{\quad} Zn + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} ZnCl_2 + \underline{\quad} H_2$
14. $\underline{\quad} Mg + \underline{\quad} H_2O_{(g)} \longrightarrow \underline{\quad} MgO + \underline{\quad} H_2$
15. $\underline{\quad} Al + \underline{\quad} H_2O_{(g)} \longrightarrow \underline{\quad} Al_2O_3 + \underline{\quad} H_2$
16. $\underline{\quad} K + \underline{\quad} H_2O \longrightarrow \underline{\quad} KOH + \underline{\quad} H_2$
17. $\underline{\quad} CaCO_3 \xrightarrow{\Delta} \underline{\quad} CaO + \underline{\quad} CO_2$
18. $\underline{\quad} Ca + \underline{\quad} H_2O \longrightarrow \underline{\quad} Ca(OH)_2 + \underline{\quad} H_2$
19. $\underline{\quad} CO_2 + \underline{\quad} H_2O \xrightarrow[\text{பச்சயம்}]{\text{சூரிய ஒளி}} \underline{\quad} C_6H_{12}O_6 + \underline{\quad} O_2$
20. $\underline{\quad} KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} \underline{\quad} K_2MnO_4 + \underline{\quad} MnO_2 + \underline{\quad} O_2$

S.L. ABDUL MAJEED (B.Sc., PGDE)

01. $\underline{\quad} K + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
02. $\underline{\quad} Zn + \underline{\quad} H_2O_{(g)} \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
03. $\underline{\quad} Na + \underline{\quad} H_2O \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
04. $\underline{\quad} Mg + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
05. $\underline{\quad} Ca + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
06. $\underline{\quad} Fe + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
07. $\underline{\quad} Mg + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
08. $\underline{\quad} Al + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
09. $\underline{\quad} Ca + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
10. $\underline{\quad} Na + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
11. $\underline{\quad} Al + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
12. $\underline{\quad} Zn + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad}$
13. $\underline{\quad} Zn + \underline{\quad} HCl \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
14. $\underline{\quad} Mg + \underline{\quad} H_2O_{(g)} \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
15. $\underline{\quad} Al + \underline{\quad} H_2O_{(g)} \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
16. $\underline{\quad} K + \underline{\quad} H_2O \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
17. $\underline{\quad} KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
18. $\underline{\quad} Ca + \underline{\quad} H_2O \longrightarrow \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
19. $\underline{\quad} CaCO_3 \xrightarrow{\Delta} \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$
20. $\underline{\quad} CO_2 + \underline{\quad} H_2O \xrightarrow[\text{பச்சயம்}]{\text{சூரிய ஒளி}} \underline{\quad} \underline{\quad} + \underline{\quad} \underline{\quad}$

S.L. ABDUL MAJEED (B.Sc., PGDE)