50 معادلة كيميائية للموازنة للسنة الثالثة متوسط

01	$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$
02	$S_8 + O_2 \longrightarrow SO_3$
03	$HgO \longrightarrow Hg + O_2$
04	$Zn + HCl \longrightarrow H_2 + ZnCl_2$
05	$Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$
06	$C_{10}H_{16} + Cl \longrightarrow C + HCl$
07	$Si_2H_3 + O_2 \longrightarrow SiO_2 + H_2O$
08	$Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$
09	$C_3H_6O_2 + O_2 \longrightarrow CO2 + H_2O$
10	$FeS_2 + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
11	$Fe_2O_3 + H_2 \longrightarrow Fe + H_2O$
12	$K + Br_2 \longrightarrow KBr$
13	$C_2H_2 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
14	$H_2O_2 \longrightarrow H_2O + O_2$
15	$C_7H_{16} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
16	$SiO_2 + HF \longrightarrow SiF_4 + H_2O$
17	$KClO_3 \longrightarrow KCl + O_2$
18	$KClO_3 \longrightarrow KClO_4 + KCl$
19	$P_4O_{10} + H_2O \longrightarrow H_3PO_4$
20	$Sb + O_2 \longrightarrow Sb_4O_6$
21	$C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
22	$Fe_2O_3 + CO \longrightarrow Fe + CO_2$
23	$PCl_5 + H_2O \longrightarrow HCl + H_3PO_4$
24	$H_2S + Cl \longrightarrow S_8 + HCl$
25	$Fe + H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + H_2$
26	$N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$
27	$N_2 + O_2 \longrightarrow N_2O$
28	$CO_2 + H_2O \longrightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$
29	$SiCl_4 + H_2O \longrightarrow H_4SiO_4 + HCl$
30	$H_3PO_4 \longrightarrow H_4P_2O_7 + H_2O$
31	$Al(OH)_3 + H_2SO_4 \longrightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$
32	$Fe_2(SO_4) + KOH \longrightarrow K_2SO_4 + Fe(OH)$
33	$H_2SO_4 + HI \longrightarrow H_2S + I_2 + H_2O$
34	$Al + FeO \longrightarrow Al_2O_3 + Fe$
35	$CO_2 + NH_3 \longrightarrow OC(NH_2)_2 + H_2O$
36	$Na_2CO_3 + HCl \longrightarrow NaCl + CO_2 + H_2O$
37	$P_4 + O_2 \longrightarrow P_2O_5$
38	$K_2O + H_2O \longrightarrow KOH$
39	$Al + O_2 \longrightarrow Al_2O_3$
40	$Na_2O_2 + H_2O \longrightarrow NaOH + O_2$
41	$C + H_2O \longrightarrow CO + H_2$
42	$H_3SO_4 \longrightarrow As_2O_5 + H_2O$
43	$Al_2(SO_4)_3 + Ca(OH)_2 \longrightarrow Al(OH)_3 + CaSO_4$
44	$FeCl_3NH_4OH \longrightarrow Fe(OH)_3 + NH_4Cl$
45	$Ca(PO_4)_2 + SiO_2 \longrightarrow (PO_4)_{10} + CaSiO_3$
46	$N_2O_5 + H_2O \longrightarrow HNO_3$
47	$Al + HCl \longrightarrow AlCl_3 + H_2$
48	$H_3BO_3 \longrightarrow H_4B_6O_{11} + H_2O$
49	$Mg + N_2 \longrightarrow Mg_3N_2$

$H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$	01
$S_8 + O_2 \rightarrow SO_3$	02
$HgO \rightarrow Hg + O_2$	03
$Zn + HCl \rightarrow H_2 + ZnCl_2$	04
$Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$	05
$C_{10}H_{16} + Cl \rightarrow C + HCl$	06
$Si_2H_3 + O_2 \rightarrow SiO_2 + H_2O$	07
$Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$	08
$C_3H_6O_2 + O_2 \rightarrow CO2 + H_2O$	09
$FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$	10
$Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow Fe + H_2O$	11
$K + Br_2 \rightarrow KBr$	12
$C_2H_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	13
$H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$	14
$C_7H_{16} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	15
$SiO_2 + HF \rightarrow SiF_4 + H_2O$	16
$KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$	17
$KClO_3 \rightarrow KClO_4 + KCl$	18
$P_4O_{10} + H_2O \rightarrow H_3PO_4$	19
$Sb + O_2 \rightarrow Sb_4O_6$	20
$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	21
$Fe_2O_3 + CO \rightarrow Fe + CO_2$	22
$PCl_5 + H_2O \rightarrow HCl + H_3PO_4$	23
$H_2S + Cl \rightarrow S_8 + HCl$	24
$Fe + H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + H_2$	25
$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$	26
$N_2 + O_2 \rightarrow N_2O$	27
$CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$	28
$CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$	29
$H_3PO_4 \rightarrow H_4P_2O_7 + H_2O$	30
$Al(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$	31
$Fe_2(SO_4) + KOH \rightarrow K_2SO_4 + Fe(OH)$	32
$H_2SO_4 + HI \rightarrow H_2S + I_2 + H_2O$	33
$Al + FeO \rightarrow Al_2O_3 + Fe$	34
$CO_2 + NH_3 \rightarrow OC(NH_2)_2 + H_2O$	35
$Na_2CO_3 + HCl \rightarrow NaCl + CO_2 + H_2O$	36
$P_4 + O_2 \rightarrow P_2O_5$	37
$K_2O + H_2O \rightarrow KOH$	38
$Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$	39
$Na_2O_2 + H_2O \rightarrow NaOH + O_2$	40
$C + H_2O \rightarrow CO + H_2$	41
$H_3SO_4 \rightarrow As_2O_5 + H_2O$	42
$Al_2(SO_4)_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Al(OH) + CaSO_4$	43
$FeCl_3NH_4OH \rightarrow Fe(OH)_3 + NH_4Cl$	44
$Ca(PO_4)_2 + SiO_2 \rightarrow (PO_4)_{10} + CaSiO_3$	45
$N_2O_5 + H_2O \rightarrow HNO_3$	46
$Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$	47
$H_3BO_3 \rightarrow H_4B_6O_{11} + H_2O$	48
$Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$	49
$NaOH + Cl_2 \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$	50

50 التدرب على موازنة المعادلات الكيميائية
aClO + H_2O

WWW.DZPEN.COM - قلم الجزائر