

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	$C_3H_6O_2 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
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	→	H ₂ O	01
S ₈	+	O ₂	→	SO ₃	02
HgO	→	Hg	+	O ₂	03
Zn	+	HCl	→	H ₂ + ZnCl ₂	04
Na	+	H ₂ O	→	NaOH + H ₂	05
C ₁₀ H ₁₆	+	Cl	→	C + HCl	06
Si ₂ H ₃	+	O ₂	→	SiO ₂ + H ₂ O	07
Fe	+	O ₂	→	Fe ₂ O ₃	08
C ₃ H ₆ O ₂	+	O ₂	→	CO ₂ + H ₂ O	09
FeS ₂	+	O ₂	→	Fe ₂ O ₃ + SO ₂	10
Fe ₂ O ₃	+	H ₂	→	Fe + H ₂ O	11
K	+	Br ₂	→	KBr	12
C ₂ H ₂	+	O ₂	→	CO ₂ + H ₂ O	13
H ₂ O ₂	→	H ₂ O	+	O ₂	14
C ₇ H ₁₆	+	O ₂	→	CO ₂ + H ₂ O	15
SiO ₂	+	HF	→	SiF ₄ + H ₂ O	16
KClO ₃	→	KCl	+	O ₂	17
KClO ₃	→	KClO ₄	+	KCl	18
P ₄ O ₁₀	+	H ₂ O	→	H ₃ PO ₄	19
Sb	+	O ₂	→	Sb ₄ O ₆	20
C ₃ H ₈	+	O ₂	→	CO ₂ + H ₂ O	21
Fe ₂ O ₃	+	CO	→	Fe + CO ₂	22
PCl ₅	+	H ₂ O	→	HCl + H ₃ PO ₄	23
H ₂ S	+	Cl	→	S ₈ + HCl	24
Fe	+	H ₂ O	→	Fe ₃ O ₄ + H ₂	25
N ₂	+	H ₂	→	NH ₃	26
N ₂	+	O ₂	→	N ₂ O	27
CO ₂	+	H ₂ O	→	C ₆ H ₁₂ O ₆ + O ₂	28
CO ₂	+	H ₂ O	→	C ₆ H ₁₂ O ₆ + O ₂	29
H ₃ PO ₄	→	H ₄ P ₂ O ₇	+	H ₂ O	30
Al(OH) ₃	+	H ₂ SO ₄	→	Al ₂ (SO ₄) ₃ + H ₂ O	31
Fe ₂ (SO ₄)	+	KOH	→	K ₂ SO ₄ + Fe(OH)	32
H ₂ SO ₄	+	HI	→	H ₂ S + I ₂ + H ₂ O	33
Al	+	FeO	→	Al ₂ O ₃ + Fe	34
CO ₂	+	NH ₃	→	OC(NH ₂) ₂ + H ₂ O	35
Na ₂ CO ₃	+	HCl	→	NaCl + CO ₂ + H ₂ O	36
P ₄	+	O ₂	→	P ₂ O ₅	37
K ₂ O	+	H ₂ O	→	KOH	38
Al	+	O ₂	→	Al ₂ O ₃	39
Na ₂ O ₂	+	H ₂ O	→	NaOH + O ₂	40
C	+	H ₂ O	→	CO + H ₂	41
H ₃ SO ₄	→	As ₂ O ₅	+	H ₂ O	42
Al ₂ (SO ₄) ₃	+	Ca(OH) ₂	→	Al(OH) ₃ + CaSO ₄	43
FeCl ₃ NH ₄ OH	→	Fe(OH) ₃	+	NH ₄ Cl	44
Ca(PO ₄) ₂	+	SiO ₂	→	(PO ₄) ₁₀ + CaSiO ₃	45
N ₂ O ₅	+	H ₂ O	→	HNO ₃	46
Al	+	HCl	→	AlCl ₃ + H ₂	47
H ₃ BO ₃	→	H ₄ B ₆ O ₁₁	+	H ₂ O	48
Mg	+	N ₂	→	Mg ₃ N ₂	49
NaOH	+	Cl ₂	→	NaCl + NaClO + H ₂ O	50