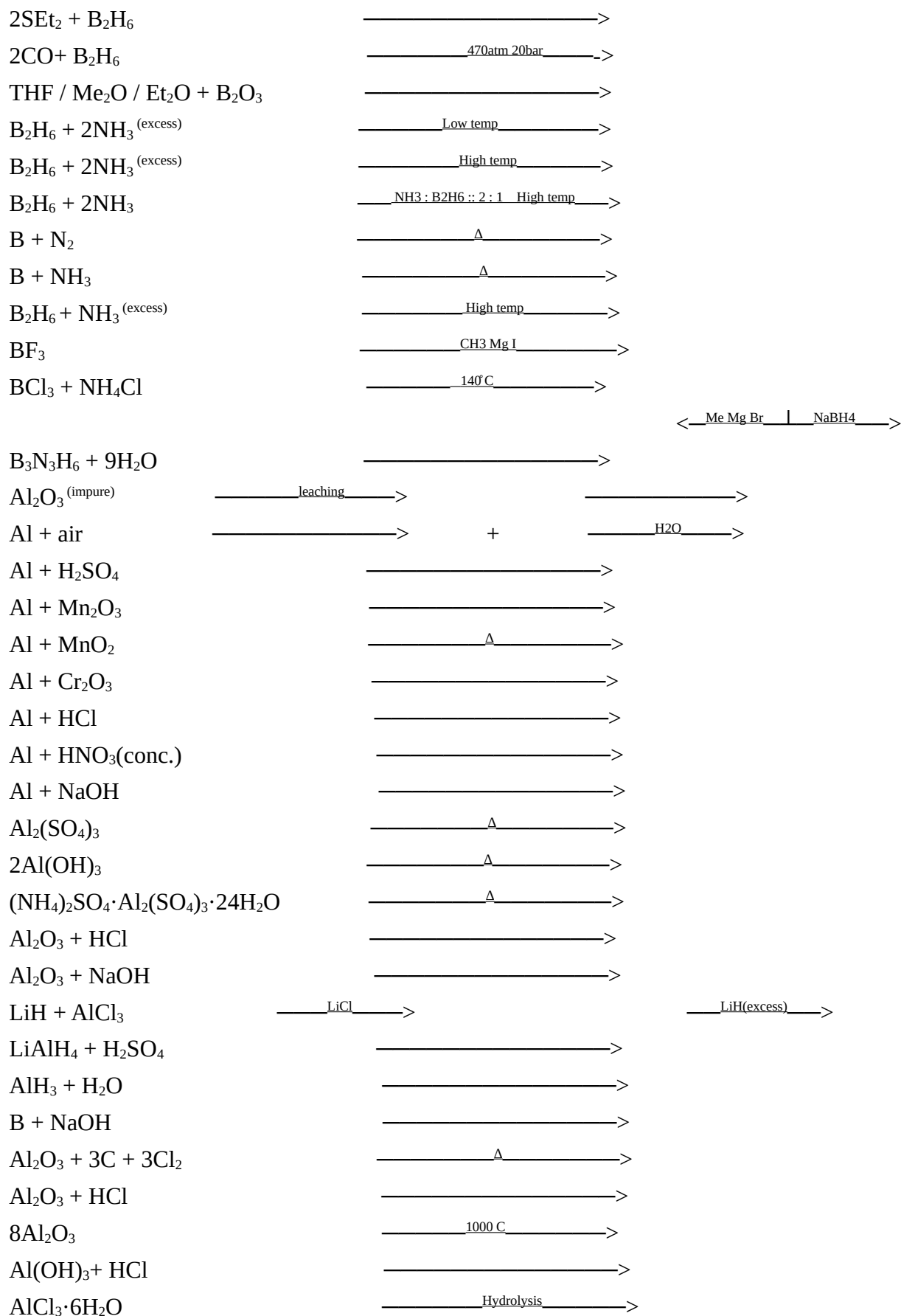


3B(OH)_3	<=====>
$\text{B(OH)}_2 + 4\text{HF}$	<=====>
$\text{H}_3\text{BO}_3 + \text{C}_5\text{H}_5\text{OH}$	—————>
$\text{H}_3\text{BO}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3$	—————>
$\text{BF}_3 + \text{NH}_3$	—————>
$2\text{BF}_3 + 6\text{NaH}$	————— 180°C —————>
$\text{BF}_3 + \text{H}_2\text{O}$	—————>
$\text{BF}_3 + \text{LiAlH}_4$	—————ether—————>
BF_3	————— CH_3MgI —————>
$\text{BF}_3 + \text{NHMe}_2$	—————>
$4\text{BF}_3 + 3\text{H}_3\text{O}$	—————>
$8\text{BF}_3 + 6\text{LiH}$	—————>
$2\text{BCl}_3 + 2\text{Hg}$	—————electric discharge—————>
$2\text{BCl}_3 + 6\text{H}_2$	—————electric discharge—————>
$\text{BCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$	—————>
$\text{GaCl}_3 + \text{Ga}$	—————>
$\text{In} + 2\text{HCl(g)}$	—————>
2GaCl_2	—————>
2InCl_2	—————>
$2\text{NaBH}_4 + \text{I}_2$	—————diglyme—————>
$2\text{NaBH}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$	—————>
$\text{NaBH}_4 + 4[\text{Et}_2\text{OBF}_3]$	—————>
$6\text{NaBH}_4 + 2\text{H}_3\text{PO}_4$	—————>
$\text{Mg}_3\text{B}_2 + \text{H}_3\text{PO}_4$	—————> Mixture of Boranes ——— Δ —————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + \text{O}_2$	—————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + \text{H}_2\text{O}$	—————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + \text{ROH}$	—————>
B_2H_6	—————Red hot—————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + \text{HCl}$	—————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + 6\text{Cl}_2$	—————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + 4\text{MeCl}$	—————>
B_2H_6	————— Na / Hg —————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + 6\text{Cl}_2^{(\text{excess})}$	—————>
$\text{B}_2\text{H}_6 + 2\text{NH}_3$	—————>
$2\text{N(CH}_3)_3 + \text{B}_2\text{H}_6$	—————>
$2\text{PMe}_3 + \text{B}_2\text{H}_6$	—————>



$\text{AlCl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	_____>	
$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	_____>	
$\text{AlCl}_3 + 6\text{NH}_3$	_____>	
$\text{AlCl}_3 + \text{NaOH}$	_____>	_____ $\text{NaOH}(\text{excess})$ _____>
$\text{AlCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH}$	_____>	_____ $\text{NH}_4\text{OH}(\text{excess})$ _____>
$\text{Zn}^{2+} + \text{NH}_4\text{OH}$	_____>	_____ $\text{NH}_4\text{OH}(\text{excess})$ _____>
$\text{LiH} + \text{AlCl}_3$	_____>	
$\text{Al} + \text{B}_2\text{O}_3$	_____>	
$\text{Mg} + \text{B}_2\text{O}_3$	_____>	
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 + \text{HCl} / \text{Na}_2\text{SO}_4$	_____>	
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$	_____>	
$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7 + 5\text{H}_2\text{O}$	_____>	
$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$	_____>	
H_3BO_3	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{Na} / \text{K} / \text{Mg} / \text{Al}$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{Na}_2\text{O}$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{P}_2\text{O}_5$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{As}_2\text{O}_5$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{CaF}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{conc.})$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 + 2\text{Al}$	_____ $750\text{atm } 150^\circ\text{C}$ _____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{HF} + \text{H}_2\text{SO}_4$	_____>	
$\text{B}_2\text{O}_3 + \text{HF}$	_____>	
BI_3	_____ $\text{Red hot tungsten tantalum}$ _____>	
B_2H_6	_____ Δ _____>	
$\text{KBF}_4 + \text{K}$	_____>	
$2\text{E} + 3/2 \text{O}_2$	_____>	
$2\text{Al} + 3/2 \text{O}_2$	_____>	
$\text{E} + \text{N}_2$	_____>	
$\text{E} + \text{X}_2$	_____>	
$\text{B} + \text{H}_2\text{SO}_4$	_____>	
$\text{B} + \text{HNO}_3$	_____>	
$\text{Mg} + \text{B}$	_____>	
$\text{Ca} + \text{B}$	_____>	

B + SiO ₂	_____>	
B + CO ₂	_____>	
Ca ₂ B ₆ O ₁₁ ·5H ₂ O + 2Na ₂ CO ₃	_____>	
Filter the above product	_____>	
Crytaliasation of Na ₂ B ₄ O ₇ + NaBO ₂	_____>	
Filter the above product	_____>	
NaBO ₂	_____CO ₂ _____>	
NaOH + H ₃ BO ₃	<=====>	
Glassy Bead	_____CuO_____>	
	L_____CaO_____>	
[B(OH) ₄] ⁻ + H ₃ O ⁺	_____>	
B(OH) ₃ + H ₂ O	_____>	
Na[B(OH) ₄] + H ₃ O ⁺	<=====>	
Borax + HCl	_____>	
Ca ₂ B ₆ O ₆ + 2Na ₂ CO ₃	_____>	_____>
Na ₂ B ₄ O ₇	_____Δ_____>	_____>
Na ₂ B ₄ O ₇ + NaBO ₂	_____HCl_____>	
Na ₂ B ₄ O ₇ + H ₂ SO ₄	_____>	
Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O	_____Δ Swells_____>	
Na ₂ B ₄ O ₇	_____740°C_____>	
Na ₂ B ₄ O ₇	_____Crystalize_____>	
HBO ₂	_____>	
BX ₃ + 3H ₂ O	_____>	
BH ₃ + 3H ₂ O	_____>	
M ⁿ⁺ + 6NH ₃	_____>	
CaF ₂ + H ₂ SO ₄ (conc.)	_____>	
H ₃ BO ₃ + MeOH(or)EtOH	_____>	
M	_____NaOH_____>	M(OH) ₂ _____NaOH(excess)_____>