ÔN TẬP PHƯƠNG TRÌNH ION RÚT GỌN

Bài 1: Viêt các phương trình phản ứng dạng p (1) (NH ₄) ₂ SO ₄ + BaCl ₂ →	(2) $CuSO_4 + Ba(NO_3)_2 \rightarrow$
(3) $Na_2SO_4 + BaCl_2$ →	
$(5) (NH4)2SO4 + Ba(OH)2 \rightarrow$	$(6) \operatorname{Fe}_{2}(\operatorname{SO}_{4})_{3} + \operatorname{Ba}(\operatorname{NO}_{3})_{2} \rightarrow$
(8) KHCO ₃ + NH ₄ HSO ₄ du→	
(9) $Ca(HCO_3)_2 + KOH du \rightarrow$	(10) Mg(HCO ₃) ₂ + NaHSO ₄ du→
(11) $Zn(OH)_2 + KOH$ →	
(16) Na2CO3 + H2SO4, →	
(17) KCl + NaNO ₃ →	(18) CuCl ₂ + AgNO ₃ →
	(20) Ba(HCO ₃) + HCl →
22)AlCl3 + Na2CO3 →	
(27) AgNO ₃ + FeCl ₃ →	(28) Ca(HCO ₃) ₂ + HCl→
(31) NH ₄ Cl + NaOH (đun nóng) →	(32) Ca(HCO ₃) ₂ + NaOH→
(33) NaOH + Al(OH) ₃ ; →	(36) NaOH và NaHCO₃→
(37) BaCl₂ và NaHCO₃ →	
(39) Ba(AlO ₂) ₂ và Na ₂ SO ₄ →	
	44. NaHSO₄ + NaHSO₃→

$(48) Ca(HCO_3)_2 + NaOH \rightarrow$	
(49) NaOH + Al(OH) ₃ →	