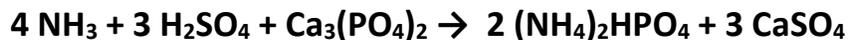


Tarea (reactivo Limitante y rendimiento)

1.- Considerando la siguiente reacción (hipotética pues el fosfato de calcio es muy insoluble, pero nos sirve para practicar estequiometria):



Calcula la cantidad (en gramos) de fosfato monoácido de amonio que pueden obtenerse empleando los siguientes reactivos (considera en cada caso el rendimiento que se indica para la reacción):

	NH ₃	H ₂ SO ₄	Ca ₃ (PO ₄) ₂	¿Reac. Limit.?	Rendimiento	¿ gramos de (NH ₄) ₂ HPO ₄ ?
a)	250 mL 0.5M	500 mL 0.2M	100 mL 0.8M		100%	
b)	150 g (15% m/m)	20g 80% (m/m)	250 g 2% (m/m)		75%	
c)	550 ml 15% m/v	750 mL 8.5 % (m/v)	2L 1% (m/v)		85%	
d)	150 mL 20% (m/m) ρ = 1.4 Kg/L	80 mL 50% (m/m) ρ = 1.6 Kg/L	750 mL 10% (m/m) ρ = 1.2 Kg/L		95%	
e)	85 g 2m	150 g 1m	30g 5m		100%	
f)	45 mL 30% (m/m) ρ = 1.2 Kg/L	150 mL 3.5N	125 mL 0.5m ρ = 1.1 Kg/L		15%	

R: a) RL: NH₃, 8.25g

b) RL: Ca₃(PO₄)₂, 3.2 g

c) RL: Ca₃(PO₄)₂, 14.48 g

d) RL: H₂SO₄, 54.5g

e) RL: NH₃, 10.85g

f) RL: Ca₃(PO₄)₂, 2.35g