



5. Formula o nombra según corresponda:

Óxido de plomo (IV)	$Ag_2O$
Sulfuro de cobre (I)	$NaCl$
Bromuro de berilio	$Al_2O_3$
$I_2O_7$	$NH_3$
$AlF_3$	Trióxido de azufre
	Óxido de potasio(I)

6. a) A 20 ml de alcohol se le añaden 200 ml de agua. ¿Cuál es el porcentaje en volumen de la disolución formada?

b) ¿Qué cantidades tendrías que poner de los componentes de una disolución líquido -líquido para preparar 0,25 L de disolución al 4% en volumen?

7. Observa la gráfica siguiente y contesta las siguientes preguntas, justificando numéricamente las respuestas:

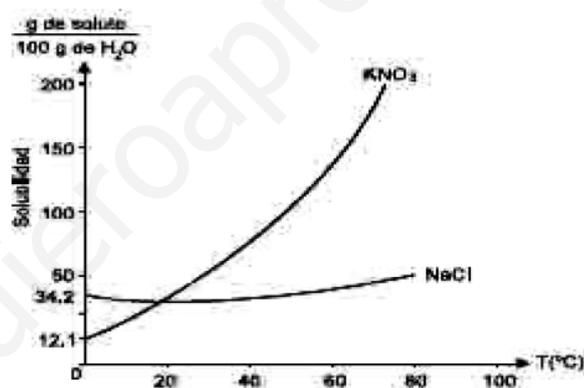
a) ¿Cuál de las disoluciones está más concentrada (salada) a  $0^{\circ}C$ ?

b) ¿Qué porcentaje en masa de NaCl hay?

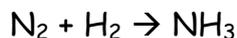
c) ¿Cuál será la molaridad de la disolución de NaCl a  $60^{\circ}C$ ? Considere que la densidad de la disolución es 1,1 g/mL

d) Si añades 100 g de sal a 1 litro de agua a  $80^{\circ}C$ , ¿se disuelve totalmente?

e) ¿Qué sucederá si después enfrías la disolución a  $20^{\circ}C$ ?



8. Para la reacción:



Calcula:

- Ajústala
- ¿Cuántas moléculas de nitrógeno reaccionará con 150 moléculas de hidrógeno?
- ¿Cuántos moles de cada uno de los reactivos se necesitarán para formar 3,25 moles de amoníaco?
- ¿Cuánto gramos de amoníaco son 3,25 mol?

DATOS: Masas atómicas: N=14 ; H=1