

34. Calculez le nombre de moles dans des ions aqueux dans les solutions suivantes. Disons que chaque composé dissocie complètement.

a) 0,60 L de 0,20 M K_2SO_4

b) 0,450 L de 0,300 M Na_3PO_4

c) 75,0 mL de 0,160 M $MnCl_2$

d) 0,0950 L de 0,235 M $Al_2(SO_4)_3$

35. Une solution est préparée en mélangeant 100,0 mL de 0,200 M $BaCl_2$ et 150,0 mL de 0,400 M $NaCl$. Quelle est la concentration de chacun des ions dans la solution finale?

36. Si 75,0 mL de 0,200 M Na_3PO_4 sont ajoutés à 25,0 mL de 0,800 M K_3PO_4 , quelle est la concentration de chaque ion dans la solution finale?

37. Quelle est la concentration des ions dans un solution préparée par mélanger 15,0 mL de 0,325 M Na_3PO_4 avec 35,0 mL de 0,225 M K_2SO_4 ?

38. Un élève de chimie dissout 3,25 g de K_2CrO_4 avec 1,75 g de $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ dans l'eau et dilue le mélange à un volume totale de 100,0 mL. Quelle est la concentration de chaque ion dans la solution?