

Gaia: DISOLUZIOAK	Oharrak:
Disoluzioekin eragiketak: diluzioa (ura gehitzea)	
Izena:	

Kalkulatu zenbat bolumen hartu behar den azido sulfuriko (H_2SO_4) 200 g/L den disoluzio batetik ura gehitu ondoren 200 mL-ko eta 0,4 M den disoluzioa prestatzeko. Emaitza mililitrotan eman.

Masa atomikoak S=32; O=16; H=1

Diagram illustrating the dilution process:

hasierako disoluzioa $\xrightarrow{\text{gehitutako materia}}$ amaierako disoluzioa

m =	g	$\leftarrow Mm$	+	g	=	g
n =	mol	$\leftarrow Mm$		mol		mol
V =	L			L		L

$m, n = c \cdot V$

c =	g/L	$\leftarrow Mm$	g/L	g/L
c =	M	$\leftarrow Mm$	M	M
c =	%	$\leftarrow d$	%	%