1. Transforma los siguientes tiempos en segundos:

a) 6 minutos
b) 7.35 horas
c) 4 horas y 20 minutos,
d) 3 días
e) 4 días, 3 horas y 27 minutos

2. Completa las siguientes equivalencias para temperaturas

20ºC = ……. K	200K = …….. ºC
89ºC = …….. K	320K = …… ºC
200ºC = …… K	375K = ……. ºC

3. Un piedra tiene un volumen de 7 cm^3, sabiendo que su masa es de 27 gramos, ¿cuál será su densidad?

4. La densidad de un determinado líquido es 1.57 g/cc. ¿Cuántos kilogramos pesará medio litro del mismo?

5. Si quiero obtener 50 gramos del líquido del problema anterior, ¿cuántos mililitros deberé coger?

6. Halla las siguientes masas moleculares

H_2SO_4	$Ca(NO_3)_2$
H_3PO_4	$(NH_4)_2SO_4$
$Mg(OH)_2$	$Fe(HSO_4)_3$

7. Responde razonadamente:

a) Dónde hay más átomos de aluminio (calcula su número): En 350 gramos del sulfato de aluminio, $Al_2(SO_4)_3$, o en 0'75 moles de nitrato de aluminio, $Al(NO_3)_3$.
b) Si disponemos de 5 g de aspirina ($C_8H_9O_4$) y quitamos $1.2 \cdot 10^{22}$ moléculas, cuántos moles de aspirina nos quedan.

8. Completa la siguiente tabla:

Especie	Símbolo	Z	A	p^+	nº	e^-	Representación simbólica
Flúor		9	19				
	S		32			16	
Hierro		56	26				
	K^+	19			20		
	Mg^{+2}		24	12			
	S^{-2}			16	16		
	Br^-	35	80				

9. Completa la siguiente tabla:

Masa de sustancia	Mol	Número de moléculas	Átomos
35 g de CO_2			
	3.5 mol de H_2O		
		$7.56 \cdot 10^{24}$ moléculas de O_2	
			$9.01 \cdot 10^{23}$ átomos de Fe