

Azterketa: kalkulu kimikoa eta formulazio organikoa	
Izena:	Kurtsoa:

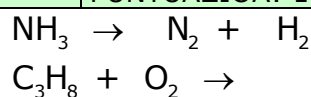
1	<p>Disoluzio bat prestatzen da 15 g NaOH eta ura 400 mL-ko bolumena osatu arte botata. Kalkulatu:</p> <ul style="list-style-type: none"> • kontzentrazioa g/L-tan • kontzentrazioa mol/L-tan • zenbateko bolumena hartu behar den disoluzio horretatik 0,12 mol egoteko • disoluzio horretatik 25 mL hartzen badira, zenbat gramo NaOH egongo diren bertan <p>PUNTUAZIOA: 2 PUNTU</p>
----------	---

DATUAK:
NaOH substantziaren masa molarra = 40 g/mol

2	<p>80 L-ko ontzi batean CO₂ gasa daukagu. Ontziaren presioa 1,5 atm-koa da eta temperatura 27 °C. Kalkulatu:</p> <ul style="list-style-type: none"> • zenbat CO₂ dagoen ontzi horretan (mol eta gramotan) • temperatura 60 °C-ra igoko balitz eta presioa 1,2 atm-ra jeitsi, gas horrek okupatuko lukeen bolumena <p>PUNTUAZIOA: 2 PUNTU</p>
----------	--

DATUAK:
R=0,082 $\frac{\text{atm}\cdot\text{L}}{\text{K}\cdot\text{mol}}$
Masa atomikoak: C=12; O=16

3	<p>Doitu ondoko ekuazio kimikoak eta zein erreazio-motak diren adierazi. Ekuazioren bat amaitu gabe balego, osatu falta diren substantziak idatziz</p> <p>PUNTUAZIOA: 1 PUNTU</p>
----------	---



4	<p>Hona hemen ekuazio kimiko doitua. Kalkulatu</p> <ul style="list-style-type: none"> • zenbat gramo Na₂SO₄ lortuko diren 3,5 mol H₂SO₄ erreazionatzen dutenean • kalkulatu 3,5 mol horietan zenbat molekula H₂SO₄ eta zenbat gramo S egongo diren <p>Kalkuluak egiteko bihurketa-faktoreen metodoa erabili</p> $2 \text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$ <p>PUNTUAZIOA: 2 PUNTU</p>
----------	--

DATUAK
Masa atomikoak: Na=23; O=16; H=1; S=32

5	Ondoko taula bete PUNTUAZIOA: 1 PUNTU	
Azido 2-metilbutanoiko		
2,3-dimetilziklopentanona		
Metilpropano		
Etanol		
2-buteno		