



## Conjunto química com sensores, interface itens de segurança, para 4 grupos

EQ351C

### Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de química e realização de experimentos de química sobre: medidas de temperatura, processos de filtração, separação magnética, destilação, decantação, sistemas homogêneos e heterogêneos, medidas de densidade, mudanças de estados físicos da água, leis de conservação da matéria, estrutura atômica, condutividade elétrica, solubilidade das substâncias, tipos de reações químicas, comparação entre ácidos, bases, caráter de óxidos e obtenção de sais, estudos de pH, titulometria, concentração de frutas, equivalente de água em calorímetro, calor específico de um sólido, reações endotérmicas e exotérmicas, calor de neutralização, pilhas eletroquímicas, fator concentração, a temperatura e o catalisador em reações, transformação isotérmica, Boyle-Mariotte, influência da temperatura no movimento atômico e molecular de um gás, concentrações de soluções, estruturas orgânicas, identificação de elementos químicos em cadeias orgânicas, funções hidrocarboneto, álcool, etc.

### Áreas de Conhecimento

Química

### Nível de Ensino

Graduação - Ensino Técnico - Ensino Médio

## **Principais Experimentos**

Procedimentos gerais para uma aula experimental FQB. - 1201.003

Relatórios e cadernos de laboratório FQB. - 1201.003C

algumas soluções utilizadas nas atividades experimentais. - 1995.999A

Como medir com alguns instrumentos do laboratório de Química. - 1032.003\_B

Titulometria - 1272.002A

A concentração de ácido em uma fruta - 1272.004A

identificação do carbono através da queima. - 1302.002B1

identificação do hidrogênio através do sulfato de cobre anidro - 1302.002C1

Hydrocarbonetos, obtenção de um alceno. - 1302.008A

Hydrocarbonetos, obtenção de um alceno. - 1302.010A

Hydrocarbonetos, obtenção de um alceno. - 1302.012A1

Hydrocarbonetos, identificação de um alceno. - 1302.012B1

## **Química - Química Geral - Introdução a Química**

Orientações gerais para atividades em laboratório de Química. - 1201.003\_0

Comparando diferentes escalas de medida de volume. - 1032.003\_B\_1

Medidas de volume e suas incertezas através de diferentes instrumentos. - 1032.003\_C\_2

Determinação das temperaturas do bico de bunsen. - 1201.011

Como usar a pera insufladora. - 1201.004

## **Química - Química Geral - Propriedades dos Materiais**

Como identificar sistemas homogêneos e heterogêneos? - 1201.010

Como determinar a densidade de um líquido através do picnômetro? - 1042.036\_1

Como determinar a densidade de um líquido através de um aerômetro? - 1042.036\_2

Como determinar a densidade de um sólido? - 1042.036\_3

A solidificação da água. - 1201.014\_B\_1

A fusão do gelo. - 1201.014\_B\_2

Como realizar a separação de misturas heterogêneas através da filtração simples? - 1212.012\_1

Como realizar a separação de misturas heterogêneas através da separação magnética? - 1212.012\_2

filtração a vácuo. - 1212.012\_3B

Como realizar a separação de misturas heterogêneas através da decantação? - 1212.012\_4

Como realizar a separação de misturas homogêneas através da cromatografia em papel? - 1212.014\_A\_1

Destilação fracionada. - 1212.014\_B\_2

## **Química - Química Geral - Interações Atômicas e Moleculares**

Lei de Lavoisier e Proust em uma câmara de reação. - 1232.015

Como relacionar as propriedades das substâncias através da condutividade elétrica? - 1222.012\_A\_1

Como relacionar as substâncias através da solubilidade em solvente polar e apolar? - 1222.012\_2

Eletroquímica, a pilha de Daniell, cubas. - 1082.039

## **Química - Química Geral - Reações Químicas**

Como identificar a ocorrência de uma reação química? - 1232.002

Como ocorre a reação de decomposição ou análise do carbonato de sódio? - 1232.026\_1

Como ocorre a reação de síntese do cloreto de amônio? - 1232.026\_2

Como ocorre a reação de deslocamento do elemento hidrogênio Simples troca? - 1232.027\_1

Como ocorre uma reação de dupla troca? - 1232.027\_2

Como ocorre a reação de oxidação-redução ou oxirredução? - 1232.028

Reação endotérmica do sulfato de cobre com água. - 1232.016A

Reação química exotérmica do nitrato de cobre - 1232.016B

## **Química - Química Inorgânica - Funções Químicas Inorgânicas**

Como se comportam os ácidos e as bases em relação a diferentes indicadores? - 1252.024\_1

Como analisar as diferentes propriedades químicas dos ácidos? - 1252.024\_2

Como identificar o caráter de um óxido? - 1252.022\_1

Como identificar o caráter de um óxido ácido? - 1252.022\_2

Como obter um óxido básico? - 1252.022\_3

Como obter sais? - 1252.026

## **Química - Química Inorgânica - Estudo dos Gases**

Transformação isotérmica, Boyle-Mariotte. - 1052.032Q1

Influência da temperatura no movimento atômico e molecular de um gás - 1052.035Q

## **Química - Físico-química - Equilíbrio em Sistemas Aquosos**

Determinação do pH e limitações do papel indicador - 1272.008

## **Química - Físico-química - Termoquímica**

O equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.027A

A determinação do calor específico capacidade térmica mássica de um sólido. - 1052.003I

o calor de neutralização. - 1292.002A

## **Química - Físico-química - Eletrólise**

Eletrólitos, condutores de segunda classe - 1242.002

A decomposição da água através da eletrólise. - 1242.004\_A

## **Química - Físico-química - Cinética Química**

O fator concentração. - 1282.002

O fator temperatura - 1282.004

O fator catalisador. - 1282.006

## **Química - Química Analítica - Soluções**

Concentração de soluções, comum e ppm. - 1262.002

Concentração de soluções, molar molaridade. - 1262.004

Concentração de soluções, normal normalidade. - 1262.006

Concentração de soluções, Título. - 1262.008

Concentração de soluções, percentagem em volume. - 1262.010

## **Química - Química Orgânica - O Carbono e seus Compostos**

Construção de estruturas orgânicas tridimensionais. - 1302.001

Identificação do carbono através da chama - 1302.002A

identificação de nitrogênio. - 1302.004A

identificação de halogênio através da formação de um sal. - 1302.004B

identificação de halogênio através da chama - 1302.004C

identificação do oxigênio - 1302.006A

identificação do enxofre - 1302.006B

## **Química - Química Orgânica - Reações Orgânicas**

identificação do oxigênio - 1302.006A

Álcool, absorção de água. - 1302.016A

## **Química - Química Orgânica - Hidrocarbonetos**

Hidrocarbonetos aromáticos, solubilidade - 1302.014A

Hidrocarbonetos aromáticos, combustão. - 1302.014B

Hidrocarbonetos aromáticos, reação de alquilação. - 1302.014C

### **Química - Química Orgânica - Funções Oxigenadas e Nitrogenadas**

Álcool, absorção de água. - 1302.016A

Álcool, reação de oxidação. - 1302.016C

### **Química - Química Orgânica - Outras Funções**

Álcool, reação de oxidação. - 1302.016C

### **Física - Termofísica - Calorimetria**

O equivalente em água e a capacidade térmica de um calorímetro. - 1052.027A

A determinação do calor específico capacidade térmica mássica de um sólido. - 1052.003I

### **Física - Termofísica - Termometria**

Transformação isotérmica, Boyle-Mariotte. - 1052.032Q1

[cidepedigital.com.br](http://cidepedigital.com.br) ✉ [cidepe@cidepe.com.br](mailto:cidepe@cidepe.com.br)

---

Av. Victor Barreto, 592 - CEP 92010-000 - Canoas - RS - Brasil