



QUÍMICA - ENSINO MÉDIO - 2ª EDIÇÃO - 2020

1ª SÉRIE

CONTEÚDO	ONDE ENCONTRO
“Conceitos dos Estados de Agregação (Físicos) da Matéria: Sólido, líquido e gasoso.”	Aula 03 - https://youtu.be/ZzxodcKHYZA Aula 07 - https://youtu.be/SWjMLHUKFSc
“Conceitos e tipos de forças Características dos estados de agregação da Matéria”	Características dos estados de agregação. Disponível em: https://brasilescola.uol.com.br/quimica/estados-fisicos-materia.htm
Diagrama de mudança de Estados de Agregação da Matéria; influência de pressão e temperatura durante a mudança de estado Físicos	Aula 03 (Aula Paraná) https://youtu.be/ZzxodcKHYZA Influência de pressão e temperatura durante a mudança de estados físicos. Disponível: https://mundoeducacao.uol.com.br/fisica/mudacas-fases.htm
Conceitos e Exemplos de Fenômenos físicos e químicos; tipos de reações químicas; caracterização de reações químicas.	Aula 03 - https://youtu.be/ZzxodcKHYZA
“Substâncias puras, simples e composta; propriedades da Matéria (propriedades gerais, específicas e organolépticas); Teorias e exemplos do dia a dia dos estudantes.”	Aula 01 - https://youtu.be/4XIXbHpJUX0



PROVA PARANÁ

“Elementos químicos e sua representação, unidades, reagentes, produtos, fórmulas estruturais, moleculares e eletrônicas; nomenclatura de substâncias: Teoria, conceitos e histórico.”

Elemento Químico.

Disponível em: <https://brasilescola.uol.com.br/o-que-e/quimica/o-que-e-elemento-quimico.htm>

“Modelos atômicos de Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr: evolução dos modelos atômicos aproximando com os momentos históricos e a evolução da tecnologia. Citar computadores quânticos, smartphones, tablets e outros.”

Aulas 04

<https://youtu.be/CcYzoegbn8I>

O Átomo e a Tecnologia.

Disponível em: <http://qnesc.sbj.org.br/online/qnesc03/quimsoc.pdf>

“Leis ponderais, Lei da Conservação das massas, Lei de Proust e natureza elétrica da matéria: Conceitos e exemplos práticos.”

Leis Ponderais.

Disponível em: <https://brasilescola.uol.com.br/o-que-e/quimica/o-que-sao-as-leis-ponderais.htm>

2ª SÉRIE

CONTEÚDO	ONDE ENCONTRO
Nomenclatura de substâncias; fórmulas moleculares: conceitos e as principais substâncias presentes no cotidiano.	Nomenclatura de compostos químicos - IUPAC. Disponível em: https://www.analyticsbrasil.com.br/blog/nomenclatura-de-substancias-quimicas-e-seus-sinonimos/
Nomes comerciais de substâncias químicas e uso no cotidiano - nomenclatura oficial, usual e comercial dos compostos químicos.	Funções Inorgânicas. Disponível em: https://brasilescola.uol.com.br/quimica/funcoes-inorganicas.htm
Cálculos químicos: relação massa e volume; mol e massa; mol e volume; massa e volume; porcentagem em massa e volume; massa e mol; constante de Avogadro: Trabalhar com as fórmulas de concentração comum e concentração molar; revisar matemática básica; resolver os problemas com regra de três e aplicação das fórmulas.	Aula 12 (Aula Paraná) https://youtu.be/NHfcYDGNVFE Conceitos básicos sobre Cálculos Químicos. Disponível em: https://quimicagabrielpelotas.webnode.com/conteudo-de-quimica/calculos-quimicos/
Problemas ambientais decorrente da má aplicabilidade das substâncias químicas e consequências ambientais e para saúde dos seres vivos: descarte inadequado de lixo eletrônico; descarte inadequado de plásticos no Meio Ambiente (água e solo); gerenciamento não planejado de resíduos sólidos, medicamentos; derramamento de petróleo nos oceanos e outros. Conceitos de Química Ambiental e sensibilização para os principais problemas socioambientais do local onde vivem.	Química Ambiental. Disponível em: https://mundoeducacao.uol.com.br/quimica/quimica-ambiental.htm
Elementos químicos e sua representação, unidades, reagentes, produtos, fórmulas estruturais, moleculares e eletrônicas; nomenclatura de substâncias. Teorias e conceitos.	Elemento Químico. Disponível em: https://brasilescola.uol.com.br/o-que-e/quimica/o-que-e-elemento-quimico.htm



3ª SÉRIE

CONTEÚDO	ONDE ENCONTRO
<p>Características e propriedades do átomo de carbono; classificação de cadeias carbônicas; hidrocarbonetos (hidrocarbonetos de cadeia normal e ramificados - nomenclatura); funções oxigenadas (grupo funcional e nomenclatura); funções nitrogenadas (grupo funcional e nomenclatura). conceitos e origem dos hidrocarbonetos (Petróleo), plásticos e demais hidrocarbonetos derivados do Petróleo.</p>	<p>Aula 01 https://youtu.be/Mhl2i29pXJY</p> <p>Aula 07 https://youtu.be/bqDDC--KDTg</p>
<p>“Principais compostos orgânicos utilizados no cotidiano: hidrocarbonetos; compostos oxigenados e compostos nitrogenados; funções mistas. Teoria e aplicabilidade dos compostos orgânicos.”</p>	<p>Aula 16 https://youtu.be/Km2nADwjqKA</p>
<p>“Elementos químicos e sua representação, unidades, reagentes, produtos, fórmulas estruturais, moleculares e eletrônicas; nomenclatura de substâncias. Conceitos e representatividade.”</p>	<p>Elemento químico. Disponível: https://brasilescola.uol.com.br/o-que-e/quimica/o-que-e-elemento-quimico.htm</p>
<p>Problemas ambientais decorrente da má aplicabilidade das substâncias químicas e consequências ambientais e para saúde dos seres vivos: descarte inadequado de lixo eletrônico; descarte inadequado de plásticos no Meio Ambiente (água e solo); gerenciamento não planejado de resíduos sólidos, medicamentos; derramamento de petróleo nos oceanos e outros. Conceitos de Química Ambiental e sensibilização para os principais problemas socioambientais do local onde vivem.</p>	<p>Química Ambiental. Disponível em: https://mundoeducacao.uol.com.br/quimica/quimica-ambiental.htm</p>