



PLANO DE AULA

1- IDENTIFICAÇÃO

Professor (a)	Caio Rômulo			
Aluno (a)				
Disciplina	Conteúdo	Série	Data	Horário
Química	Ácidos e bases	1º ano do E.M.		

2- PLANO

Objetivos	Conteúdo	Recursos
<ul style="list-style-type: none">• Compreender as definições, classificações e nomenclaturas de ácidos e bases;• Generalizar as regras de classificação e nomenclatura de ácidos e bases;• Exemplificar estruturas de compostos ácidos e básicos.• Demonstrar como o pH é influenciado pela concentração da substância.	<ul style="list-style-type: none">• Introdução ao conceito de funções inorgânicas;• Definição inicial de ácidos e bases;• Diferenciação entre ionização e dissociação;• Definição de Arrhenius para ácidos;• Classificação e nomenclatura de ácidos;• Definição de Arrhenius para bases;• Classificação e nomenclatura de bases;• Escala de medição de acidez e basicidade	<ul style="list-style-type: none">• Data show;• Slides;• Quadro branco;• Pincel para quadro branco;• Simulação online.

3- PROCEDIMENTOS

Introdução	Desenvolvimento	Conclusão
<ul style="list-style-type: none">• A partir dos conhecimentos prévios dos alunos, a aula será iniciada introduzindo-se o conceito de funções inorgânicas, enunciando-se a primeira definição de ácidos e bases e explicando-se a diferença entre ionização e dissociação.	<ul style="list-style-type: none">• Serão abordadas definições mais elaboradas para ácidos e bases e listadas a classificação de cada uma das funções, bem como as regras de nomenclatura. Em seguida, será mostrado o OA “Escala de pH”, que mostrará aos alunos uma abordagem visual dos conceitos de ácidos e bases.	<ul style="list-style-type: none">• A aula será finalizada realizando-se um comparativo entre as características dos ácidos e das bases e a realização de exercício proposto, resolvido com o auxílio do OA.

4- AVALIAÇÃO

- Será feita por meio da resolução de questões relacionadas ao assunto e da interação dos discentes com a simulação do OA “Escala de pH”.

5- REFERÊNCIA BIBLIOGRÁFICA

- FELTRE, Ricardo. **Química geral**. 6º ed. São Paulo: Moderna, 2004.
- FONSECA, Martha Reis Marques da. **Química**. Vol. 3. 1. ed. São Paulo: Ática, 2013.
- SANTOS, Wildson Luiz Pereira dos (coord.). **Química Cidadã**. Vol. 3. 3. ed. São Paulo: AJS, 2016.
- SARDELLA, Antônio. **Curso de Química: Química Geral**. 1º ed. São Paulo: Ática, 1997.