

Professor(es): AGNALDO VANDERLEI ARNOLD

ORD	DATA	HORA	H.A.	
1	07/08/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - I</p> <p>1. Introdução</p> <p>1.1. Apresentação da disciplina</p> <p>1.2. Metodologia de ensino utilizada</p> <p>1.3. Métodos e formas de avaliação</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
2	14/08/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - II</p> <p>2. Teorias Atômicas e Estrutura Eletrônica</p> <p>2.1. Modelos atômicos de Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr</p> <p>2.2. Número atômico, número de elétrons, nêutrons e de massa</p> <p>2.3. Átomos neutros e íons</p> <p>2.4. Distribuição eletrônica</p> <p>3. Elementos Químicos e as Propriedades Periódicas</p> <p>3.1. Histórico e elementos químicos</p> <p>3.2. Organização dos elementos na tabela</p> <p>3.3. Propriedades periódicas</p> <p>4. Ligações Químicas</p> <p>4.1. Por que os elementos se ligam</p> <p>4.2. Regra do octeto</p> <p>4.3. Conceito e tipos de ligações químicas</p> <p>4.3.1. Ligação iônica: conceito, características, propriedades dos compostos iônicos</p> <p>4.3.2. Ligação covalente: conceito, características, propriedades dos compostos moleculares</p> <p>4.3.3. Ligação metálica: conceito, características, propriedades dos compostos metálicos</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
3	21/08/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - II</p> <p>2. Teorias Atômicas e Estrutura Eletrônica</p> <p>2.1. Modelos atômicos de Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr</p> <p>2.2. Número atômico, número de elétrons, nêutrons e de massa</p> <p>2.3. Átomos neutros e íons</p> <p>2.4. Distribuição eletrônica</p> <p>3. Elementos Químicos e as Propriedades Periódicas</p> <p>3.1. Histórico e elementos químicos</p> <p>3.2. Organização dos elementos na tabela</p> <p>3.3. Propriedades periódicas</p> <p>4. Ligações Químicas</p> <p>4.1. Por que os elementos se ligam</p> <p>4.2. Regra do octeto</p> <p>4.3. Conceito e tipos de ligações químicas</p> <p>4.3.1. Ligação iônica: conceito, características, propriedades dos compostos iônicos</p> <p>4.3.2. Ligação covalente: conceito, características, propriedades dos compostos moleculares</p> <p>4.3.3. Ligação metálica: conceito, características, propriedades dos compostos metálicos</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
4	28/08/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - II</p> <p>2. Teorias Atômicas e Estrutura Eletrônica</p> <p>2.1. Modelos atômicos de Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr</p> <p>2.2. Número atômico, número de elétrons, nêutrons e de massa</p> <p>2.3. Átomos neutros e íons</p> <p>2.4. Distribuição eletrônica</p> <p>3. Elementos Químicos e as Propriedades Periódicas</p> <p>3.1. Histórico e elementos químicos</p> <p>3.2. Organização dos elementos na tabela</p> <p>3.3. Propriedades periódicas</p> <p>4. Ligações Químicas</p> <p>4.1. Por que os elementos se ligam</p> <p>4.2. Regra do octeto</p> <p>4.3. Conceito e tipos de ligações químicas</p> <p>4.3.1. Ligação iônica: conceito, características, propriedades dos compostos iônicos</p> <p>4.3.2. Ligação covalente: conceito, características, propriedades dos compostos moleculares</p> <p>4.3.3. Ligação metálica: conceito, características, propriedades dos compostos metálicos</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
5	04/09/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo II - Avaliação Individual - P1</p> <p>* Atividades de Laboratório</p> <p>Avaliação Individual 1</p>
6	11/09/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - III</p> <p>5. Massa Atômica e Molecular</p> <p>5.1. Unidade de massa atômica</p> <p>5.2. Massa atômica e massa molecular</p> <p>5.3. Quantidade de matéria e sua unidade</p> <p>5.4. Cálculos químicos fundamentais</p> <p>6. Soluções</p> <p>6.1. Coeficiente de solubilidade</p> <p>6.2. Soluções diluídas, concentradas e saturadas</p> <p>6.3. Equivalente-grama</p> <p>6.4. Unidades de concentração das soluções</p>

Professor(es): AGNALDO VANDERLEI ARNOLD

6	11/09/2024	19:00 às 22:30	4	6.5. Preparação, diluição e mistura de soluções 7. Oxirredução 7.1. Introdução e conceitos 7.2. Agente oxidante e agente redutor 7.3. Número de oxidação 7.4. Reações de oxi-redução 7.5. Acerto de coeficientes de equações químicas * Atividades de Laboratório
7	18/09/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo - III 5. Massa Atômica e Molecular 5.1. Unidade de massa atômica 5.2. Massa atômica e massa molecular 5.3. Quantidade de matéria e sua unidade 5.4. Cálculos químicos fundamentais 6. Soluções 6.1. Coeficiente de solubilidade 6.2. Soluções diluídas, concentradas e saturadas 6.3. Equivalente-grama 6.4. Unidades de concentração das soluções 6.5. Preparação, diluição e mistura de soluções 7. Oxirredução 7.1. Introdução e conceitos 7.2. Agente oxidante e agente redutor 7.3. Número de oxidação 7.4. Reações de oxi-redução 7.5. Acerto de coeficientes de equações químicas * Atividades de Laboratório
8	25/09/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo - III 5. Massa Atômica e Molecular 5.1. Unidade de massa atômica 5.2. Massa atômica e massa molecular 5.3. Quantidade de matéria e sua unidade 5.4. Cálculos químicos fundamentais 6. Soluções 6.1. Coeficiente de solubilidade 6.2. Soluções diluídas, concentradas e saturadas 6.3. Equivalente-grama 6.4. Unidades de concentração das soluções 6.5. Preparação, diluição e mistura de soluções 7. Oxirredução 7.1. Introdução e conceitos 7.2. Agente oxidante e agente redutor 7.3. Número de oxidação 7.4. Reações de oxi-redução 7.5. Acerto de coeficientes de equações químicas * Atividades de Laboratório
9	02/10/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo - III 5. Massa Atômica e Molecular 5.1. Unidade de massa atômica 5.2. Massa atômica e massa molecular 5.3. Quantidade de matéria e sua unidade 5.4. Cálculos químicos fundamentais 6. Soluções 6.1. Coeficiente de solubilidade 6.2. Soluções diluídas, concentradas e saturadas 6.3. Equivalente-grama 6.4. Unidades de concentração das soluções 6.5. Preparação, diluição e mistura de soluções 7. Oxirredução 7.1. Introdução e conceitos 7.2. Agente oxidante e agente redutor 7.3. Número de oxidação 7.4. Reações de oxi-redução 7.5. Acerto de coeficientes de equações químicas * Atividades de Laboratório
10	09/10/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo III - Avaliação Individual - P2 * Atividades de Laboratório Avaliação Individual 2
11	16/10/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo - IV 8. Equilíbrio Químico 8.1. Introdução e conceitos 8.2. Reações reversíveis 8.3. Lei da ação das massas 8.4. Lei do equilíbrio químico 8.5. Princípio de Le Chatelier 9. Termoquímica

Professor(es): AGNALDO VANDERLEI ARNOLD

11	16/10/2024	19:00 às 22:30	4	<p>9.1. Processos exotérmicos e endotérmicos</p> <p>9.2. Entalpia (H) e variação de entalpia (?H)</p> <p>9.3. Equações termoquímicas</p> <p>9.4. Fatores que influenciam o ?H de uma reação</p> <p>9.5. Cálculos teóricos do ?H de uma reação</p> <p>10. Cinética Química</p> <p>10.1. Velocidade de uma reação química</p> <p>10.2. Fatores que influenciam a velocidade de uma reação</p> <p>10.3. Velocidade média e velocidade instantânea</p> <p>10.4. Equação de velocidade de reação</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
12	23/10/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - IV</p> <p>8. Equilíbrio Químico</p> <p>8.1. Introdução e conceitos</p> <p>8.2. Reações reversíveis</p> <p>8.3. Lei da ação das massas</p> <p>8.4. Lei do equilíbrio químico</p> <p>8.5. Princípio de Le Chatelier</p> <p>9. Termoquímica</p> <p>9.1. Processos exotérmicos e endotérmicos</p> <p>9.2. Entalpia (H) e variação de entalpia (?H)</p> <p>9.3. Equações termoquímicas</p> <p>9.4. Fatores que influenciam o ?H de uma reação</p> <p>9.5. Cálculos teóricos do ?H de uma reação</p> <p>10. Cinética Química</p> <p>10.1. Velocidade de uma reação química</p> <p>10.2. Fatores que influenciam a velocidade de uma reação</p> <p>10.3. Velocidade média e velocidade instantânea</p> <p>10.4. Equação de velocidade de reação</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
13	30/10/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - IV</p> <p>8. Equilíbrio Químico</p> <p>8.1. Introdução e conceitos</p> <p>8.2. Reações reversíveis</p> <p>8.3. Lei da ação das massas</p> <p>8.4. Lei do equilíbrio químico</p> <p>8.5. Princípio de Le Chatelier</p> <p>9. Termoquímica</p> <p>9.1. Processos exotérmicos e endotérmicos</p> <p>9.2. Entalpia (H) e variação de entalpia (?H)</p> <p>9.3. Equações termoquímicas</p> <p>9.4. Fatores que influenciam o ?H de uma reação</p> <p>9.5. Cálculos teóricos do ?H de uma reação</p> <p>10. Cinética Química</p> <p>10.1. Velocidade de uma reação química</p> <p>10.2. Fatores que influenciam a velocidade de uma reação</p> <p>10.3. Velocidade média e velocidade instantânea</p> <p>10.4. Equação de velocidade de reação</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
14	06/11/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - IV</p> <p>8. Equilíbrio Químico</p> <p>8.1. Introdução e conceitos</p> <p>8.2. Reações reversíveis</p> <p>8.3. Lei da ação das massas</p> <p>8.4. Lei do equilíbrio químico</p> <p>8.5. Princípio de Le Chatelier</p> <p>9. Termoquímica</p> <p>9.1. Processos exotérmicos e endotérmicos</p> <p>9.2. Entalpia (H) e variação de entalpia (?H)</p> <p>9.3. Equações termoquímicas</p> <p>9.4. Fatores que influenciam o ?H de uma reação</p> <p>9.5. Cálculos teóricos do ?H de uma reação</p> <p>10. Cinética Química</p> <p>10.1. Velocidade de uma reação química</p> <p>10.2. Fatores que influenciam a velocidade de uma reação</p> <p>10.3. Velocidade média e velocidade instantânea</p> <p>10.4. Equação de velocidade de reação</p> <p>* Atividades de Laboratório</p>
15	13/11/2024	19:00 às 22:30	4	<p>Capítulo - IV</p> <p>8. Equilíbrio Químico</p> <p>8.1. Introdução e conceitos</p> <p>8.2. Reações reversíveis</p> <p>8.3. Lei da ação das massas</p> <p>8.4. Lei do equilíbrio químico</p> <p>8.5. Princípio de Le Chatelier</p> <p>9. Termoquímica</p> <p>9.1. Processos exotérmicos e endotérmicos</p>

Professor(es): AGNALDO VANDERLEI ARNOLD

15	13/11/2024	19:00 às 22:30	4	9.2. Entalpia (H) e variação de entalpia (?H) 9.3. Equações termoquímicas 9.4. Fatores que influenciam o ?H de uma reação 9.5. Cálculos teóricos do ?H de uma reação 10. Cinética Química 10.1. Velocidade de uma reação química 10.2. Fatores que influenciam a velocidade de uma reação 10.3. Velocidade média e velocidade instantânea 10.4. Equação de velocidade de reação * Atividades de Laboratório
16	20/11/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo IV - Avaliação Individual - P3 * Atividades de Laboratório Avaliação Individual 3
17	27/11/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo IV - Trabalho Complementar - T1 * Atividades de Laboratório Trabalho Complementar 1
18	04/12/2024	19:00 às 22:30	4	Capítulo V - Trabalho Complementar - T2 * Atividades de Laboratório Trabalho Complementar 2