

QUÍMICA

setor: QUÍMICA

1ª série

3 A/S

Supervisão: USBERCO

Autoria: CAÊ, CELSO, LEMBO, ROBSON e USBERCO

Caderno	Semana	Aula	Assunto
1	1	1	Símbolos e fórmulas; substâncias simples, compostas e misturas
1	1	2	Símbolos e fórmulas; substâncias simples, compostas e misturas
1	1	3	Transformações físicas e químicas e a equação química
1	2	4	Transformações físicas e químicas e a equação química
1	2	5	Primeira noção de balanceamento da equação química
1	2	6	Mudanças de estado físico e diagramas de aquecimento
1	3	7	Mudanças de estado físico e diagramas de aquecimento
1	3	8	Fases e componentes
1	3	9	Fases e componentes
1	4	10	Separação de misturas heterogêneas
1	4	11	Separação de misturas homogêneas (soluções)
1	4	12	A evolução dos modelos atômicos
1	5	13	Características atômicas
1	5	14	Semelhanças atômicas
1	5	15	Modelo atômico de Bohr
1	6	16	Distribuições eletrônicas de átomos
1	6	17	Distribuições eletrônicas de átomos
1	6	18	Distribuições eletrônicas de íons
2	7	19	A Tabela Periódica
2	7	20	A Tabela Periódica
2	7	21	Propriedades periódicas
2	8	22	Ligação iônica
2	8	23	Ligação iônica
2	8	24	Ligação covalente
2	9	25	Ligação covalente: construção de fórmulas estruturais a partir da fórmula molecular
2	9	26	Ligação metálica
2	9	27	Geometria molecular
2	10	28	Polaridade de ligações e moléculas
2	10	29	Polaridade de ligações e moléculas
2	10	30	Atrações intermoleculares
2	11	31	Atrações intermoleculares
2	11	32	Dissociação e ionização: conceito de Arrhenius
2	11	33	Dissociação e ionização: conceito de Arrhenius

Caderno	Semana	Aula	Assunto
2	12	34	Ácidos: nomenclatura e classificação
2	12	35	Ácidos: nomenclatura e classificação
2	12	36	Ácidos: propriedades químicas
3	13	37	Bases ou hidróxidos
3	13	38	Bases ou hidróxidos
3	13	39	Sais: formulação e nomenclatura
3	14	40	Sais: formulação e nomenclatura
3	14	41	Reações de neutralização total
3	14	42	Reações de neutralização total
3	15	43	Óxidos e nomenclatura
3	15	44	Óxidos básicos e óxidos neutros
3	15	45	Óxidos ácidos
3	16	46	Propriedades e aplicações de alguns óxidos
3	16	47	Tipos de reação
3	16	48	Condições para reação de deslocamento
3	17	49	Condições para reação de dupla-troca
3	17	50	Massa atômica e massa molecular
3	17	51	Massa atômica e massa molecular
3	18	52	O mol e a constante de Avogadro
3	18	53	Massas molares (M)
3	18	54	Massas molares (M)
4	19	55	Determinação de fórmula porcentual
4	19	56	Determinação de fórmula mínima e fórmula molecular
4	19	57	Determinação de fórmula mínima e fórmula molecular
4	20	58	Variáveis de estado de um gás
4	20	59	A transformação isotérmica: lei de Boyle
4	20	60	A lei isovolumétrica de Charles e Gay-Lussac
4	21	61	A lei isobárica de Charles e Gay-Lussac
4	21	62	A equação geral dos gases
4	21	63	A relação entre as variáveis de estado de um gás (P, V e T) e a quantidade de gás
4	22	64	A relação entre as variáveis de estado de um gás (P, V e T) e a quantidade de gás
4	22	65	As leis ponderais
4	22	66	As leis ponderais
4	23	67	Cálculos estequiométricos
4	23	68	Cálculos estequiométricos
4	23	69	Cálculos estequiométricos com reações consecutivas
4	24	70	Cálculos estequiométricos com rendimento de reação

