

QUÍMICA

setor: QUÍMICA

2ª série

3 A/S

Supervisão: USBERCO

Autoria: CAÊ, CELSO, LEMBO, ROBSON e USBERCO

Caderno	Semana	Aula	Assunto
5	1	1	Soluções: conceito e classificação
5	1	2	Concentração comum (m/V) e densidade
5	1	3	Concentração comum (m/V) e densidade
5	2	4	Concentrações (m/m): porcentagem, ppm e ppb
5	2	5	Concentração em mol/L
5	2	6	Concentração em mol/L
5	3	7	Relações entre tipos de concentração
5	3	8	Relações entre tipos de concentração
5	3	9	Diluição das soluções
5	4	10	Diluição das soluções
5	4	11	Mistura de soluções de mesmo soluto
5	4	12	Termoquímica: poder calórico dos alimentos
5	5	13	Calor de reação e entalpia
5	5	14	Calor de reação e entalpia
5	5	15	Entalpia de formação e ΔH de formação
5	6	16	Entalpia de formação e ΔH de formação
5	6	17	Entalpia de combustão
5	6	18	Cálculo de ΔH da reação pela lei de Hess
6	7	19	Exercícios de lei de Hess
6	7	20	Energia de ligação
6	7	21	Energia de ligação
6	8	22	Introdução à oxirredução: número de oxidação
6	8	23	Introdução à oxirredução: número de oxidação
6	8	24	Agente oxidante e redutor
6	9	25	Balanceamento de equações químicas de oxirredução
6	9	26	Balanceamento de equações químicas de oxirredução
6	9	27	Pilhas: conceitos iniciais
6	10	28	Pilhas: conceitos iniciais
6	10	29	Potenciais de eletrodos
6	10	30	Potenciais de eletrodos
6	11	31	Espontaneidade de reações
6	11	32	Espontaneidade de reações
6	11	33	Eletrólise

QUÍMICA

Caderno	Semana	Aula	Assunto
6	12	34	Eletrólise
6	12	35	Leis de Faraday
6	12	36	Leis de Faraday
7	13	37	Cinética química – velocidade média
7	13	38	Cinética química – velocidade média
7	13	39	Energia de ativação
7	14	40	Fatores que influem na rapidez da reação
7	14	41	Fatores que influem na rapidez da reação
7	14	42	Lei da velocidade
7	15	43	Lei da velocidade
7	15	44	Equilíbrio químico – Introdução
7	15	45	Equilíbrio químico – A constante de equilíbrio
7	16	46	Equilíbrio químico – A constante de equilíbrio
7	16	47	Equilíbrios heterogêneos – Kp
7	16	48	Equilíbrios heterogêneos – Kp
7	17	49	Deslocamento de equilíbrio
7	17	50	Deslocamento de equilíbrio
7	17	51	Lei da diluição de Ostwald
7	18	52	Lei da diluição de Ostwald
7	18	53	Produto iônico da água
7	18	54	pH e pOH – Introdução
8	19	55	pH e pOH
8	19	56	pH e pOH
8	19	57	Introdução à Química Orgânica
8	20	58	Introdução à Química Orgânica
8	20	59	Petróleo e combustão
8	20	60	Nomenclatura de hidrocarbonetos
8	21	61	Nomenclatura de hidrocarbonetos
8	21	62	Nomenclatura básica de alguns compostos orgânicos
8	21	63	Grupos orgânicos substituintes
8	22	64	Nomenclatura de hidrocarbonetos ramificados
8	22	65	Nomenclatura de hidrocarbonetos ramificados
8	22	66	Álcoois, aldeídos e cetonas
8	23	67	Ácidos, ésteres, éteres e aminas
8	23	68	Ácidos, ésteres, éteres e aminas
8	23	69	Sinopse das funções orgânicas
8	24	70	Isomeria constitucional (plana)

