

# QUÍMICA

setor: QUÍMICA A

3ª série

2 A/S

supervisão: USBERCO

Autoria: LEMBO e USBERCO

Caderno	Semana	Aula	Assunto
1	1	1	Introdução à atomística
1	1	2	Introdução à atomística
1	2	3	Introdução à atomística
1	2	4	Estados físicos e classificação da matéria
1	3	5	Estados físicos e classificação da matéria
1	3	6	Processo de separação de misturas
1	4	7	Processo de separação de misturas
1	4	8	Modelo de Rutherford-Böhr e distribuição eletrônica
2	5	9	A tabela periódica atual – Propriedades periódicas
2	5	10	A tabela periódica atual – Propriedades periódicas
2	6	11	A tabela periódica atual – Propriedades periódicas
2	6	12	Ligações químicas – ligação iônica
2	7	13	Ligações covalente e metálica
2	7	14	Ligações covalente e metálica
3	8	15	Geometria molecular
3	8	16	Geometria molecular
3	9	17	Polaridade
3	9	18	Ligações (forças) intermoleculares
3	10	19	Teoria de Arrhenius
3	10	20	Ácidos
3	11	21	Ácidos
3	11	22	Bases
4	12	23	Sais e reações de salificação
4	12	24	Sais e reações de salificação
4	13	25	Óxidos – nomenclatura e reações
4	13	26	Óxidos – nomenclatura e reações
4	14	27	Óxidos – nomenclatura e reações
4	14	28	Tipos de reação
5	15	29	Reações de dupla-troca
5	15	30	Oxidoredução ou oxirredução
5	16	31	Oxidoredução ou oxirredução
5	16	32	Reações de oxidoredução: balanceamento das equações



# QUÍMICA

setor: QUÍMICA B

3ª série

2 A/S

supervisão: USBERCO

Autoria: LEMBO e USBERCO

Caderno	Semana	Aula	Assunto
1	1	1	Massa atômica e massa molecular
1	1	2	Mol e massa molar
1	2	3	Mol e massa molar – exercícios
1	2	4	Mol e massa molar – exercícios
1	3	5	O estado gasoso – a equação geral dos gases ideais
1	3	6	O estado gasoso – a equação geral dos gases ideais
1	4	7	O estado gasoso – a equação geral dos gases ideais
1	4	8	O estado gasoso – a equação de estado dos gases ideais
2	5	9	O estado gasoso – a equação de estado dos gases ideais
2	5	10	O estado gasoso – as misturas gasosas
2	6	11	O estado gasoso – as misturas gasosas
2	6	12	O estado gasoso – a densidade dos gases
2	7	13	Cálculos estequiométricos – leis ponderais e volumétricas
2	7	14	Cálculos estequiométricos – leis ponderais e volumétricas
3	8	15	Cálculos estequiométricos
3	8	16	Cálculos estequiométricos
3	9	17	Cálculos estequiométricos
3	9	18	Cálculos estequiométricos
3	10	19	Determinação de fórmulas químicas
3	10	20	Determinação de fórmulas químicas
3	11	21	Concentração de soluções (g/L)
3	11	22	Concentração de soluções (g/L)
4	12	23	Concentração de soluções – mol/L
4	12	24	Concentração de soluções – mol/L
4	13	25	Concentração de soluções – diluição
4	13	26	Concentração de soluções – misturas sem reação
4	14	27	Concentração de soluções – misturas com reação
4	14	28	Concentração de soluções – titulação
5	15	29	Termoquímica: diagramas de entalpia
5	15	30	Termoquímica: entalpia de formação e de combustão
5	16	31	Termoquímica: lei de Hess
5	16	32	Termoquímica: lei de Hess

