1. A mistura de um ácido com uma base é chamada de:
   1. Neutralização
   2. Equivalência
   3. Anulação
   4. Aniquilação
2. A unidade de medida usada para quantificar os átomos de uma substância comumente usada é:
   1. Dúzia
   2. Milhar
   3. Mol
   4. Molécula
3. Uma cadeia carbônica com carbonos apenas com ligações simples entre si, é uma cadeia:
   1. Cheia
   2. Completa
   3. Recheada
   4. Saturada
4. Qual é o elemento que não se enquadra perfeitamente em nenhum grupo/família da tabela periódica devido a uma característica única?
   1. Urânio
   2. Hidrogênio
   3. Mercúrio
   4. Oxigênio
5. Uma solução é composta de um soluto e um:
   1. Sabonete
   2. Sal
   3. Solvente
   4. Soluente
6. Uma Solução de 100mL de um certo composto tem a concentração de 1 mol por litro. A massa desse composto que foi adicionada é 4g. Qual é esse composto?
7. NaCl
8. KI
9. NaOH
10. KOH
11. Em CNTP, um certo líquido entra em ebulição a 100°C. Alterando uma das condições padrão, o liquido passou a ebulir a 120°C. Qual condição foi alterada?
12. Temperatura
13. Pressão
14. Quantidade do líquido
15. Chama mais intensa
16. Um sólido tem uma temperatura de fusão 350°C. Quando foi medida a temperatura enquanto era aquecido, notou-se que ao chegar à temperatura de 350°C o termômetro parou nessa marca e a temperatura voltou a aumentar após todo sólido liquefazer. Isso é chamado de:
17. Calor latente
18. Pausa temporal
19. Falha térmica
20. Ausência de condutividade térmica
21. A transformação física da matéria que vai do gás para o sólido é chamada de:
22. Ressublimação
23. Condensação
24. Fusão
25. Erupção
26. Quais os cinco estados da matéria?
27. Condensado de Bohr, Sólido, Líquido, Gasoso e Luz
28. Leite condensado, Sólido, Líquido, Gasoso e LCD
29. Condensado de Boose-Einstein, Sólido, Líquido, Gasoso e Plasma
30. Condensado de Rutherford, Sólido, Líquido, Gasoso e Energia
31. Qual a carga formal que tem o Enxofre quando está na forma do íon sulfato?
32. -2
33. 0
34. -4
35. -6
36. Na reação:

**2 KMnO4 + 5 H2O2 + 3 H2SO4 → K2SO4 + 2 MnSO4 + 8 H2O + 5 O2**

Temos que o agente redutor e o agente oxidantes são:

1. Mn e O
2. H e O
3. H e SO­4
4. K e SO4
5. Um grupo funcional que um Carbono tem uma dupla ligação em um Oxigênio, uma simples a um radical qualquer e uma simples com outro Oxigênio que está ligado a outro radical qualquer é chamado de:
6. Éter
7. Cetona
8. Éster
9. Amina
10. Uma solução ácida, tem uma concentração de íons SO42- de 1,7.10-5 mol/L. Qual o pOH da solução?
11. 4,47
12. 5,00
13. 9,53
14. 9,00
15. Os elementos químicos tem algumas semelhanças atomicas, como serem Isobaros, Isotonos e Isotopos. Quais desses são Isotonos?
16. S36 e C14
17. S36 e Ca40
18. O18 e S32
19. O18 e Ca40

**Gabarito**

1. A
2. C
3. D
4. B
5. C
6. A
7. B
8. A
9. A
10. C
11. D
12. A
13. C
14. C
15. D

**Dicas**

1. Faça sua pesquisa com os termos: Reação Ácido Base
2. Faça sua pesquisa com os termos: Quantidade de Matéria
3. Faça sua pesquisa com os termos: Classificação de Cadeia Carbônica
4. Faça sua pesquisa com os termos: Tabela Periódica
5. Faça sua pesquisa com os termos: Soluções químicas
6. Faça sua pesquisa com os termos: Concentração Molaridade
7. Faça sua pesquisa com os termos: CNTP
8. Faça sua pesquisa com os termos: Transição de estado físico da matéria
9. Faça sua pesquisa com os termos: Mudanças de estado físico da matéria
10. Faça sua pesquisa com os termos: Cinco estados físicos da Matéria
11. Faça sua pesquisa com os termos: Carga Formal
12. Faça sua pesquisa com os termos: Oxirredução
13. Faça sua pesquisa com os termos: Grupos Funcionais Orgânicos
14. Faça sua pesquisa com os termos: pH
15. Faça sua pesquisa com os termos: Semelhanças atômicas