

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 1° ANO*** | ***Turno: MATUTINO*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***3º Bimestre*** |
| ***Prof. Milton Basto Lira*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***PROVA BIMESTRAL DE QUÍMICA*** | | | | |
| ***INSTRUÇÕES GERAIS***  1. Confira atentamente a construção da prova. Qualquer falha de impressão ou falta de folhas deve ser comunicada ao professor no prazo máximo de **15 (quinze) minutos.**  2. Inicie a prova identificando todas as páginas com seu **nome e turma.**  3. Resolva as questões nos locais correspondentes usando caneta com tinta azul ou preta. Responda a lápis somente quando determinado.  4. Utilize somente o material autorizado. É proibido o uso de qualquer tipo de corretivo; de aparelho celular.  5. Esta prova é individual. Ao término do tempo, levante o braço e aguarde o fiscal recolher a prova.  6. A posse e/ou uso de meios ilícitos para a execução da prova é(são) considerado(s) falta disciplinar grave, acarretando a atribuição de **grau ZERO.**  7. As questões indicadas com **\***são questões de desafio e correspondem a um ponto adicional.  8. Esta prova vale de **0,0 a 10,0 (dez). Cada questão vale 1,0 ponto.**  **9. Em provas de exatas é obrigatório apresentação do cálculo, para validação da questão. Caso não conste será anulada.** | | | | |

1. Qual das equações abaixo está balanceada de forma incorreta:

a) 1 KClO4 → 1 KCl+ 2 O2

b) 2 Fe + 3 H2SO4 → 1 Fe2(SO4)3 + 6 H2

c) 1 C12H22O11 → 12 C + 11 H2O

d) 2 C2H4O + 5 O2 → 4 CO2 + 4 H2O

e) 2 NaHCO3 → 1 Na2CO3 + 1 CO2 + 1 H2O

1. Considerando-se a equação química não balanceada

Mg + HCl → MgCl2 + H2

e admitindo-se, num balanceamento, o coeficiente 6 (seis) para cada produto, o coeficiente de cada reagente será, respectivamente:

a) 3 e 6.

b) 6 e 6.

c) 6 e 12.

d) 12 e 6.

e) 12 e 12.

1. Observe as reações I e II abaixo:

I – NH3 + HCl 🡪 NH4Cl

II – 2 HgO 🡪 2 Hg + O2

Podemos afirmar que I e II são, respectivamente, reações de:

a) síntese e análise

b) simples troca e síntese

c) dupla troca e análise

d) análise e síntese

e) dupla troca e simples troca

1. Realize o balanceamento da equação química abaixo:

\_\_\_Ca3(PO4)2 + \_\_\_SiO2 + \_\_\_C → \_\_\_CaSiO3 + \_\_\_CO + \_\_\_P4

1. Realize o balanceamento da equação química abaixo:

\_\_\_I2 + \_\_\_NaOH → \_\_\_NaI + \_\_\_NaIO3 + \_\_\_H2O

1. Realize o balanceamento da equação química abaixo:

\_\_\_N2O5  + \_\_\_K2O2 🡪 \_\_\_KNO3 + \_\_\_O2

1. Realize o balanceamento da equação química abaixo:

\_\_\_C25H52 + \_\_\_O2 🡪 \_\_\_H2O + \_\_\_CO2

1. As equações químicas:

Zn + 2 HCl → ZnCl2 + H2

P2O5+ 3 H2O → 2 H3PO4

AgNO3 + NaCl → AgCl + NaNO3

CaO + CO2 → CaCO3

N2O4 → 2 NO2

Representam, respectivamente, reações de:

a) Dupla troca, adição, análise, deslocamento e decomposição.

b) Dupla troca, adição, análise, simples troca e decomposição.

c) Simples troca, dupla troca, síntese, análise e deslocamento.

d) Deslocamento, síntese, dupla troca, adição e análise.

e) Síntese, dupla troca, simples troca, análise e adição.

1. Considerando-se a equação química não balanceada

CaCO3 + NaC 🡪 Na2CO3 + CaC2

Qual são os coeficientes estequiométricos, num balanceamento, o coeficiente 6 (seis) para cada produto, respectivamente:

a) 3 e 6.

b) 6 e 4.

c) 1 e 1.

d) 12 e 6.

e) 2 e 3.

1. Considere as reações inorgânicas a seguir:

I - CaCO3 → CaO + CO2

II - AgNO3 + NaCl → AgCl + NaNO3

III - 2 KClO3 → 2 KCl + 3 O2

Qual(is) delas pode(m) ser considerada(s) como reação(ões) de metátese?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**BOA PROVA!**