



QUÍMICA

1ª SÉRIE
Prof. Iury

Lista:

01

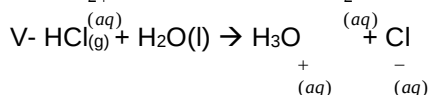
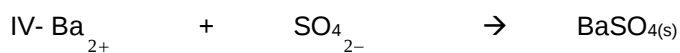
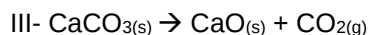
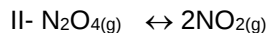
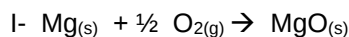
Data: 04 / 08 / 2020

Aluno (a):

Nº

ATIVIDADE:

Instruções: As equações a seguir valem para as questões 1 e 2.



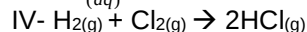
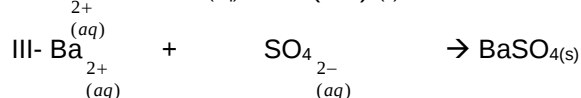
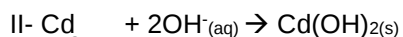
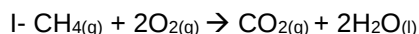
1.(Unifor-CE) Pode ser classificada como reação de síntese:

- a) I
- b) II
- c) III
- d) IV
- e) V

2.(Unifor-CE) Há formação de um produto separável por filtração em:

- a) I
- b) II
- c) III
- d) IV
- e) V

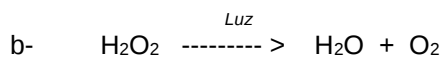
3. (FGV-SP) Considere as seguintes equações químicas:



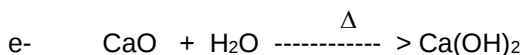
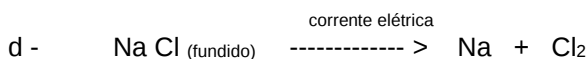
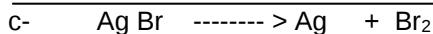
Em quais reações os produtos podem ser separados por filtração?

- a) I e II
- b) I e III
- c) II e III
- d) II e IV
- e) III e IV

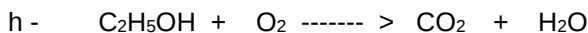
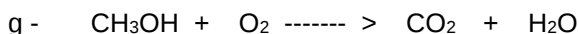
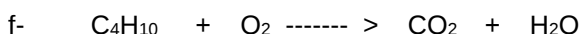
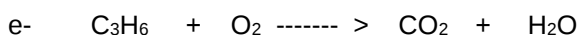
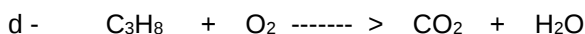
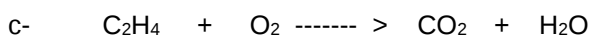
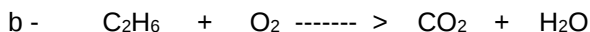
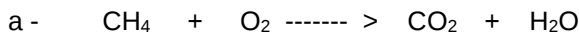
4. classifique as reações de decomposição a seguir:



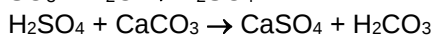
Luz



5. balancear os processos de combustão completa a seguir:



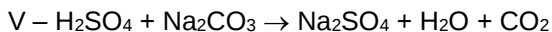
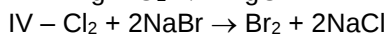
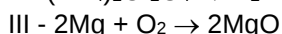
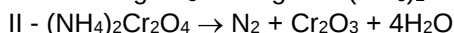
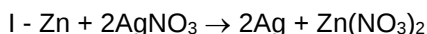
6) As reações químicas abaixo representam a formação de chuvas ácidas, pela presença de SO_3 no ar e o ataque do ácido formado às fachadas e estátuas de mármore (o mármore é composto principalmente de CaCO_3).



Estas reações podem ser classificadas, respectivamente, como:

- a) reações de síntese e dupla troca.
- b) reações de simples troca e decomposição.
- c) reações de decomposição e síntese.
- d) ambas reações de síntese.
- e) ambas reações de dupla troca.

7) Dadas as reações a seguir, indique a opção que apresenta a ordem correta de suas classificações.



- a) Deslocamento; decomposição; síntese; deslocamento; dupla-troca.
- b) Deslocamento; síntese; decomposição; deslocamento; dupla-troca.
- c) Dupla-troca; decomposição; síntese; dupla-troca; deslocamento.
- d) Dupla-troca; síntese; decomposição; dupla-troca; deslocamento.
- e) Síntese; decomposição; deslocamento; dupla-troca; dupla-troca.

8) Das reações químicas que ocorrem:

I. nos flashes fotográficos descartáveis

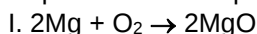
II. com o fermento químico para fazer bolos

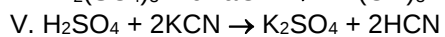
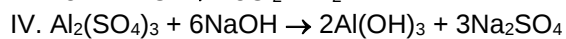
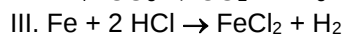
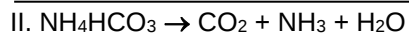
III. no ataque de ácido clorídrico ao ferro

IV. na formação de hidróxido de alumínio usado no tratamento de água

V. na câmara de gás

Representadas respectivamente pelas equações:





Assinale a alternativa que corresponde a reações de decomposição:

- a) apenas I e III
- b) apenas II e IV
- c) apenas I
- d) apenas II
- e) apenas V