

NOME:

DATA:

Exercício de Reação de decomposição - Química 2ª série do EM

1) (FEI-SP) Das reações químicas que ocorrem:

I. nos flashes fotográficos descartáveis;

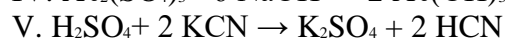
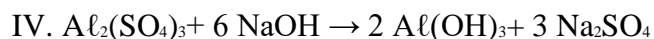
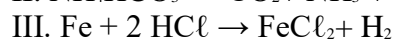
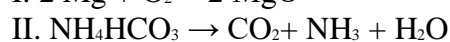
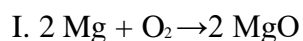
II. com o fermento químico para fazer bolos;

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;

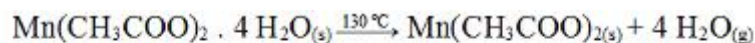
representadas, respectivamente, pelas equações:



Assinale a alternativa que corresponde a reações de decomposição:

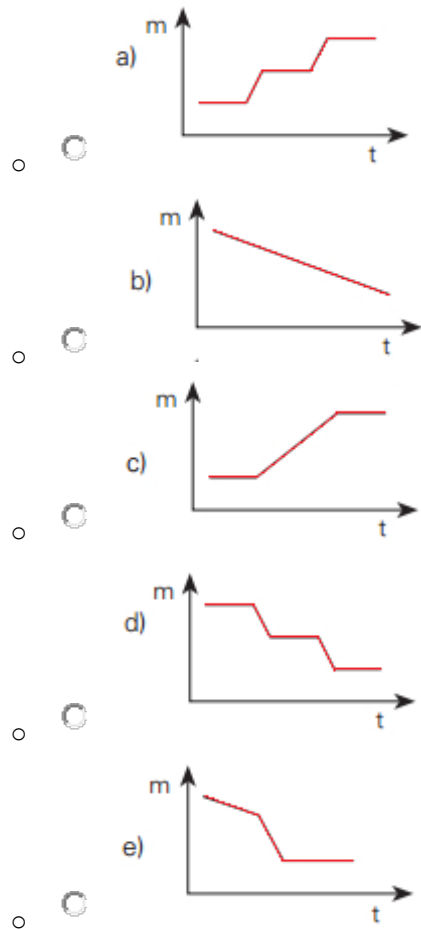
- a) apenas I e III.
- b) apenas II e IV.
- c) apenas I.
- d) apenas II.
- e) apenas V.

2) (Fuvest-SP) A decomposição térmica por aquecimento gradual e contínuo (ao ar) do acetato de manganês (II) tetraidratado, sólido, ocorre em duas etapas:

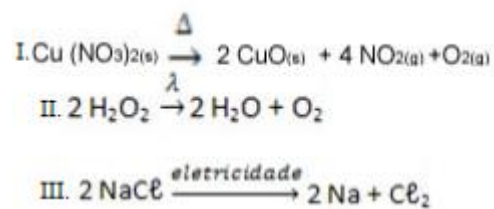


Reações de decomposição térmica do acetato de manganês (II) tetraidratado

Certa massa do sal hidratado é aquecida nessas condições. Qual dos gráficos abaixo representa o que ocorre com a massa (m) da fase sólida com o aumento da temperatura (t)?



3) Observe a seguir alguns exemplos de diferentes tipos de reações de análise ou decomposição:



Exemplos de reações inorgânicas de decomposição

Indique o nome específico dado para essas reações inorgânicas, respectivamente:

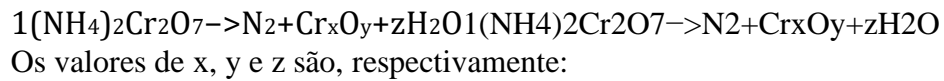
- a) térmica, síntese, eletrólise.
- b) adição, fotólise, pirólise.
- c) pirólise, fotólise, eletrólise.
- d) fotólise, pirólise, eletrólise.
- e) dupla troca, simples troca, eletrólise.

4) Considere as equações:

I. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ II. $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$ III. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$ IV. $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$ V. $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$ I. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ II. $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$ III. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$ IV. $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$ V. $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
É considerada uma reação de decomposição:

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

5) (FUVEST-SP) A decomposição térmica do dicromato de amônio é representada pela equação:



- a) 2, 3 e 4.
- b) 2, 7 e 4.
- c) 2, 7 e 8.
- d) 3, 2 e 4.
- e) 3, 2 e 8.

○ .

GABARITO

Questão 1	Questão 2	Questão 3	Questão 4	Questão 5
D	D	C	E	A