

# V Olimpíada Roraimense de Química

EM1 (1a Série)

## GABARITO DE QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
a	b	b	d	a	d	a	e	c	c

## GABARITO DE QUESTÕES DE QUESTÕES ANALÍTICO-EXPOSITIVA

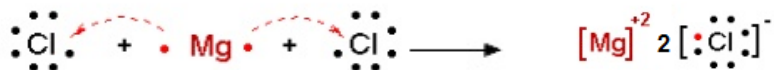
11.

- a) Cloreto de magnésio.  
b)  $\text{MgCl}_2$   
c) Iônica, pois trata-se de uma ligação química de interação eletrostática entre íons de cargas opostas formados para completarem a camada de valência de acordo com a Teoria do Octeto. Esse tipo de ligação ocorre entre elementos que apresentam maior facilidade em perder elétrons (metais) com elementos que possuem facilidade em ganhar elétrons (ametais).

d)



e)



12.

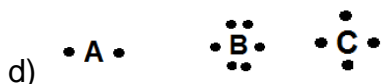
a)  $A = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$  ;  $B = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$  ;

$C = 1s^2 2s^2 2p^2$

a) **A.** Os demais elementos apresentam uma configuração  $ns^2 np^x$ . Elementos com essas características tendem a ser não metais.

b) **B**

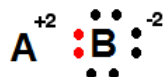
c) **A**





# V Olimpíada Roraimense de Química

e)



**AB**

**EM2 (2a Série)**

## **GABARITO DE QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
d	d	c	e	e	b	e	b	A	a

## **GABARITO DE QUESTÕES DE QUESTÕES ANALÍTICO-EXPOSITIVA**

11)

a)  $C = 1,2 \text{ mol/L}$

b) Insaturada, pois a quantidade de soluto dissolvido na solução é menor que o limite de solubilidade.

12)

a)  $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COONa}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}$

b)  $4,2 \text{ g/L}$

c) Sim



# V Olimpíada Roraimense de Química

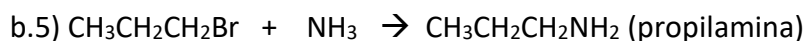
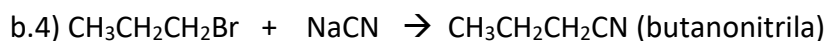
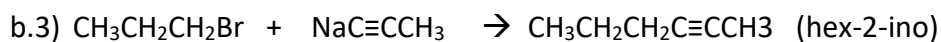
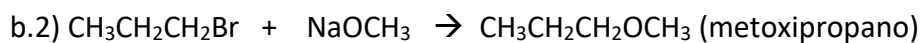
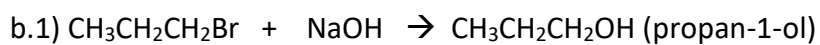
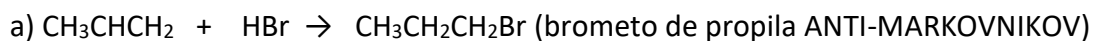
## EM3 (3a Série)

### GABARITO DE QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA

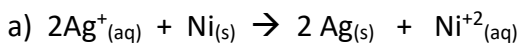
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
c	d	d	a	d	e	d	d	c	b

### GABARITO DE QUESTÕES DE QUESTÕES ANALÍTICO-EXPOSITIVA

11)



12)



b)  $E^0_{\text{cel}} = + 1,05 \text{ V}$