



IV OLIMPÍADA RORAIMENSE DE QUÍMICA

Gabarito – Modalidade A

Questão	Alternativa
1	c
2	a
3	a
4	d
5	c
6	e
7	e
8	c
9	c
10	c
11	d
12	b
13	c
14	d
15	e
16	a
17	d
18	c

19) Para o Ba^{2+}

$$0,6\text{mol.L}^{-1} + 0,4\text{mol.L}^{-1} = 1,0\text{mol.L}^{-1}$$

$$1\text{mol.L}^{-1} \cdot 0,1\text{L} = C_2 \cdot 0,2\text{L}$$

$$C_2 = 0,5\text{mol.L}^{-1}$$

$$[Ba^{2+}] = 0,5\text{mol.L}^{-1}$$

Para o Cl^{-1}

$$1,2\text{mol.L}^{-1} \cdot 0,1\text{L} = C_2 \cdot 0,2\text{L}$$

$$C_2 = 0,6\text{mol.L}^{-1}$$

$$[Cl^{-1}] = 0,6\text{mol.L}^{-1}$$

Para o NO_3^{-}

$$0,8\text{mol.L}^{-1} \cdot 0,1\text{L} = C_2 \cdot 0,2\text{L}$$

$$C_2 = 0,4\text{mol.L}^{-1}$$

$$[NO_3^{-}] = 0,4\text{mol.L}^{-1}$$

20) $HB \rightarrow B^{-}$

T_{inicial}	$0,5\text{mol.L}^{-1}$		0
T_{final}	$0,4\text{mol.L}^{-1}$		$0,1\text{mol.L}^{-1}$

Razão 4:1 ou 20%.