

QUESTÕES OBJETIVAS

QUESTÃO 20

Gab: D

Resolução: A solubilidade do clorato de potássio, a 30°C, é de 10g em 100 ml de água. Ao ser adicionados 60g do sal em 200 ml de água serão dissolvidos 20g, precipitando 40g.

QUESTÃO 21

Gab: D

Resolução: Dois reagentes formando um único produto,

QUESTÃO 22

Gab: A

As figuras demonstram o grau de ionização dos ácidos: ácido (I) é fraco e o (II) é forte.

QUESTÃO 23

Gab: E

$C = 0,1g / 0,1L = 1 g/L$

QUESTÕES DISCURSIVAS

QUESTÃO 15

a) Fe

b) $d.d.p. = 0,34 - (-0,04) = 0,38 V$

QUESTÃO 16

a) Curva B, pois apresenta menor pressão de vapor.

b) 115°C.

QUESTÃO 17

a) Reação de deslocamento ou simples-troca.

b) $FeS + 2 HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2S$

QUESTÃO 18

a) Beta

b) Alfa

QUESTÃO 19

a) Reação de dupla-troca.

b) $Pb(NO_3)_2(aq) + 2KI(aq) \rightarrow PbI_2(s) + 2KNO_3(aq)$

1 mol ___ 2 mol ___ 2 mol

5 mols ___ 4 mols ___ 4 mol

$KNO_3 = 4 mol / 2 L = 2 mol/L$