

RESPUESTAS PROBLEMAS

No.	RESPUESTA
1.	45 PPM
2.	31.82%
3.	180 ml
4.	2.75%
5.	186.67 mL
7.	106.52g
8.	0.43 m
9.	a. 0.01 b. 0.15 c. 0.08
10.	2.04g
11.	2.75N
12.	1mL
13.	0.65N
14.	0.8 osmolar / crenación
15.	0.44 / crenación
16.	a.3 b. 3 c. 2 d. 1 e. 2 f. 2
17.	a. $K_{eq} = \frac{[HI]_2}{[H_2][I_2]}$ b. $K_{eq} = 0.026$ c. reacción escaza

No.	
18.	a. ← b. ← c. → d. →
19.	a. ← b. → c. → d. ←
20.	$[H^+] = 1 \times 10^{-8}$
21.	VER CUADRO ANEXO
22.	VER CUADRO ANEXO
23.	a. 0.01 b. 1.67% c. 1.98
24.	a. 20.42% b. 11.39 c. 2.45×10^{-3}
25.	a) CH_3COOH 0.25M y CH_3COONa 0.15M b) CH_3CH_2COONa y CH_3CH_2COOH 0.4M c) H_2CO_3 0.35 M y $NaHCO_3$ d) $HCOOK$ y $HCOOH$ e) C_6H_5COOH y C_6H_5COONa f. Na_3PO_4 y H_3PO_4
26.	NH_3 / NH_4NO_3 $CH_3CH_2NH_2$ 0.35 M y $CH_3CH_2NH_3^+ Cl^-$ Amoniaco 0.10 M y cloruro de amonio 0.18 M
27.	a. $CH_3COO^- + H^+ \leftrightarrow CH_3COOH$ b. $CH_3COOH + OH^- \leftrightarrow CH_3COO^- + H_2O$
28.	a. $CH_3NH_2 + H^+ \leftrightarrow CH_3NH_3^+ + H_2O$ b. $CH_3NH_3^+ + OH^- \leftrightarrow CH_3NH_2 + H_2O$
29.	a. 4.67 b. 4.76 c. 4.58
30.	a. 10.94 b. 10.87 c. 11.00