

A

CHIMICA Modulo 2

Compito scritto – 16 Gennaio 2024

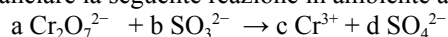
COGNOME _____ NOME _____

Segnare con una crocetta la risposta (una sola) che si ritiene esatta. Alle risposte esatte verranno assegnati +3 punti mentre a quelle errate -1. Alle domande a cui non si risponde verrà assegnato un punteggio nullo. Non e' consentita la consultazione di libri o appunti

1 – L'ammoniaca è una base debole con $K_b=1,8 \times 10^{-5}$. Calcolare il pH di una soluzione ottenuta sciogliendo in acqua 34,0 g di ammoniaca e 8,03 g di cloruro di ammonio.

- A - 10,4
 B - 9,83
 C - 8,14
 D - 8,42

2 – Bilanciare la seguente reazione in ambiente acido:



Quali sono i coefficienti a,b,c,d?

- A - a=1, b=3, c=1, d=3
 B - a=1, b=6, c=2, d=3
 C - a=2, b=3, c=2, d=3
 D - a=1, b=3, c=2, d=3

3 – Una soluzione ha pH=8. Quale è la concentrazione minima di ioni magnesio che occorre avere affinché inizi la precipitazione di idrossido di magnesio? L'idrossido di magnesio è un sale poco solubile con $K_{ps}=1,8 \times 10^{-11}$

- A - 0,18 M
 B - 18 M
 C - $1,8 \times 10^{-3}$ M

D - $1,8 \times 10^{-5}$ M

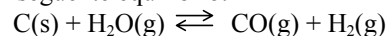
4 – Quale è la percentuale in peso di acido nitrico in una soluzione acquosa di concentrazione 8,0 molale?

- A - 33,5 %
 B - 13,6 %
 C - 47,1 %
 D - 8,0 %

5 - Calcolare quanti grammi di glucosio, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, si devono sciogliere in 500 g di acqua per abbassare la temperatura di congelamento a $-4,00^\circ\text{C}$. (La costante crioscopica dell'acqua è $K_c=1,86$)

- A - 193,5 g
 B - 48,6 g
 C - 96,8 g
 D - 24,3 g

6 – Dato il seguente equilibrio:



Calcolare la variazione di energia libera standard sapendo che a 550°C presenta $K=2,50$.

- A- + 2,50 kJ/mol
 B- + 14,5 kJ/mol
 C- - 14,5 kJ/mol
 D- - 6,26 kJ/mol

A

Costanti utili

Numero di Avogadro, $N = 6,022 \times 10^{23}$; Costante dei gas, $R = 0,0821 \text{ L atm mol}^{-1} \text{ K}^{-1} = 8,314 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$; Costante di Rydberg= $2,180 \times 10^{-18} \text{ J}$ Velocità della luce $c=3,00 \times 10^8 \text{ m/s}$ Costante di Planck $h=6,63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$
 Costante di Faraday, $F=96500 \text{ C/mol}$

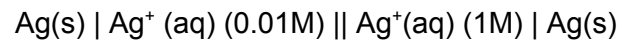
IA		IIA										IIIA		IVA		VA		VIA		VIIA	
H 1,008																				He 4,00	
Li 6,941	Be 9,012											B 10,81	C 12,01	N 14,01	O 16,00	F 19,00	Ne 20,18				
Na 22,99	Mg 24,30											Al 26,98	Si 28,09	P 30,97	S 32,07	Cl 35,45	Ar 39,95				
K 39,10	Ca 40,08	Sc	Ti 47,90	V 50,94	Cr 52,00	Mn 54,94	Fe 55,85	Co 58,93	Ni	Cu 63,55	Zn 65,39	Ga	Ge 72,61	As 74,92	Se	Br 79,90	Kr				
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo 95,94	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag 107,9	Cd	In 114,8	Sn 118,7	Sb	Te 127,6	I 126,9	Xe				
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au 197,0	Hg	Tl	Pb 207,2	Bi	Po	At	Rn				

A

1 - Il pH al punto equivalente per la titolazione di acido fluoridrico con idrossido di sodio sarà maggiore, minore od uguale a 7 ? Disegnare la curva di titolazione giustificando la risposta data mediante le reazioni acido-base coinvolte (**4 punti**)

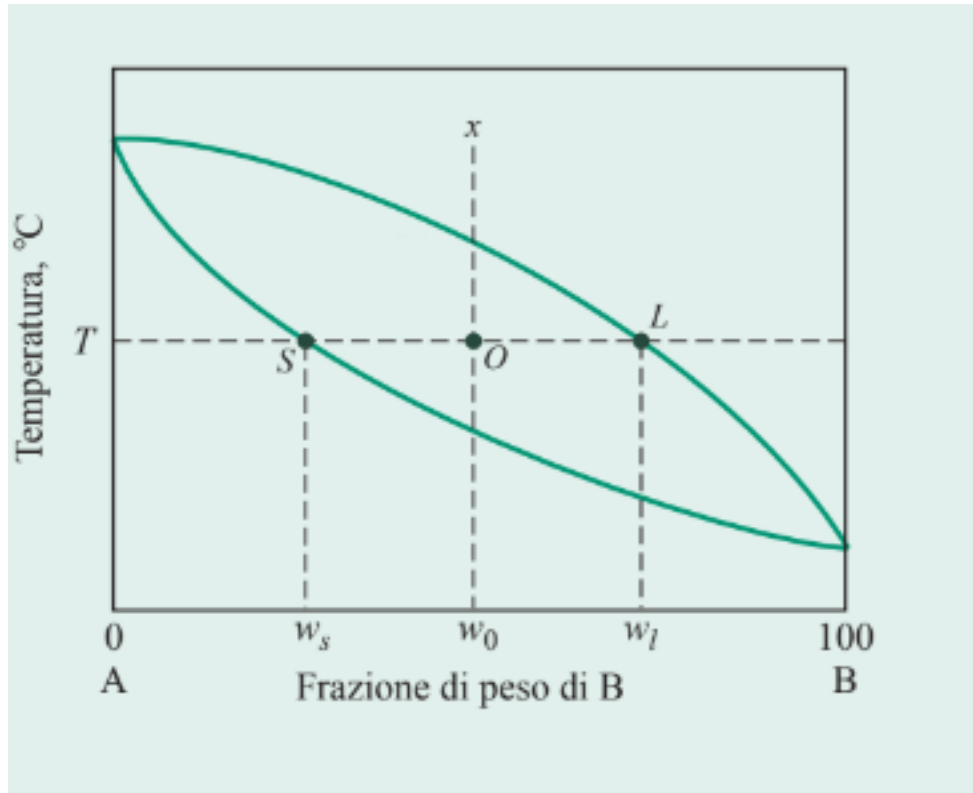
A

2 - data la seguente pila scrivere la semireazione anodica e quella catodica **(3 punti)**:



A

3 - Applicare la regola della leva nel determinare le percentuali in peso di fase solida e liquida (nel punto O) nel caso illustrato in figura ($w_s = 25\%$, $w_l = 75\%$, $w_0 = 50\%$). Indicare dove si trovano la fase solida, liquida e la zona bifasica, esplicitare il calcolo fatto (4 punti):



A

4 - Rappresentare la struttura dell 1-butene indicando l'ibridazione degli atomi di carbonio (**3 punti**)