

A

FACOLTÀ DI FARMACIA – C.d.L. in Farmacia
CORSO DI CHIMICA GENERALE ED INORGANICA
Compito scritto – 2 Aprile 2015

COGNOME _____ NOME _____

Segnare con una crocetta la risposta (una sola) che si ritiene esatta. Alle risposte esatte verranno assegnati +2 punti mentre a quelle errate -1/2. Alle domande a cui non si risponde verrà assegnato un punteggio nullo. Non è consentita la consultazione di libri o appunti

1 – In un esperimento si vuole determinare la massa molare di un frammento di un gene batterico. 10,0 mg di tale frammento vengono sciolti in acqua per avere 30 mL di soluzione. La pressione osmotica della soluzione a 25°C è $4,47 \times 10^{-4}$ atm. Quale è la massa molare del frammento del gene?

- A - 0,0043
 B - 18250
 C - 25890
 D - 9540

2 – L'analisi percentuale di un sale di rame ha dato i seguenti risultati:

Cu: 50,6 % N: 11,2 % O: 38,2%

Di quale dei seguenti sali si tratta?

- A- nitrito di rame(I)
 B- nitrato di rame(I)
 C- nitrito di rame(II)
 D- nitrato di rame(II)

3 – Completare in modo corretto. In una molecola non polare..

- A - non ci sono mai legami polari
 B - ci può essere un solo legame polare
 C - ci possono essere più legami polari purché disposti simmetricamente
 D - può contenere solo un numero pari di legami polari comunque disposti

4 - Si osserva che una soluzione acquosa 0,10 M di acido idrazoico, HN_3 , a 25°C contiene una concentrazione di ioni N_3^- pari a $1,2 \times 10^{-3}$ M. Da ciò si può dedurre che..

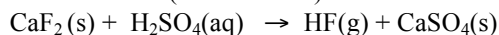
- A - HN_3 è un acido debole
 B - HN_3 è un acido forte
 C - HN_3 è una base debole
 D - la soluzione è una soluzione tampone

5 - Quale delle seguenti affermazioni è **vera**?

- A - più alta è l'energia di attivazione di una reazione, più bassa è la velocità di reazione
 B - l'energia di attivazione dipende dalla temperatura
 C - un catalizzatore aumenta la velocità di una reazione aumentando la frequenza di collisione

D - per la maggior parte delle reazioni un catalizzatore abbassa la variazione di entalpia

6 – Il fluoruro di calcio, CaF_2 , reagisce con acido solforico, H_2SO_4 , per dare acido fluoridrico, HF, secondo la reazione (da bilanciare):



Quale volume di acido fluoridrico a 19°C e a 0,84 atm si ottiene facendo reagire 150 mL di H_2SO_4 0,5 M con CaF_2 in eccesso?

- A - 8,56 L
 B - 1,07 L
 C - 2,14 L
 D - 4,28 L

7 - Una soluzione commerciale di cloruro di magnesio in acqua contiene 19 g di cloruro di magnesio per 150 mL di soluzione. Quante moli di ioni cloruro sono contenute in 0,350 litri di tale soluzione?

- A - 2,66
 B - 1,33
 C - 0,931
 D - 0,466

8 - Quale è la concentrazione molare di una soluzione acquosa al 15% in peso di idrossido di potassio, con densità 1,22 g/mL?

- A - 1,2 M
 B - 0,15 M
 C - 3,3 M
 D - 15 M

9 – Ad un litro di soluzione contenente $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ $1,0 \times 10^{-3}$ M vengono aggiunti 0,075 g di KOH. Sapendo che $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ e KOH sono sali molto solubili e che $\text{Ca}(\text{OH})_2$ è un sale poco solubile con $K_{ps} = 5,5 \times 10^{-6}$, cosa succede nella soluzione?

- A - si ha precipitazione di $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 B - KOH non si scioglie completamente
 C - si ha precipitazione di $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
 D - non si ha formazione di alcun precipitato

10 – Si consideri la molecola SiCl_2 . Quale fra le seguenti affermazioni è **vera** ?

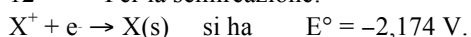
A

- A - l'angolo di legame è circa 120°
 B - il silicio è ibridizzato sp
 C - è lineare
 D - la molecola non è polare

11 - L'acido formico, HCOOH, è un acido debole con $K_a = 1,8 \times 10^{-4}$. Si determini il pH di una soluzione acquosa 0,0020 M di acido formico.

- A - 7,5
 B - 6,5
 C - 3,2
 D - 10,8

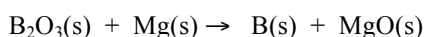
12 - Per la semireazione:



Indicare quale delle seguenti affermazioni è corretta:

- A - X^+ si riduce con molta facilità
 B - X^+ è un ottimo agente ossidante
 C - X è un ottimo agente ossidante
 D - X si ossida con molta facilità

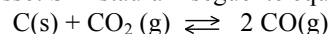
13 - Si consideri la seguente reazione chimica (da bilanciare)



Se si fanno reagire 348,1 g di B_2O_3 e 145,8 g di Mg, quale è la massa di B che si ottiene?

- A - 54,05 g
 B - 43,24 g
 C - 108,1 g
 D - 64,86 g

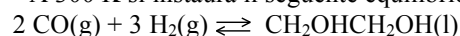
14 - In un recipiente che contiene $CO_2(g)$ alla pressione di 0,5 atm a 1400K viene introdotta grafite, C(s), in eccesso. Si instaura il seguente equilibrio:



A equilibrio raggiunto si misura una pressione parziale di CO pari a 0,34 atm. Calcolare la costante di equilibrio per la reazione a 1400K.

- A - 0,350
 B - 0,505
 C - 2,85
 D - 1,21

15 - A 300 K si instaura il seguente equilibrio:



Si ricavi il ΔG° a 300 K di tale equilibrio conoscendo i seguenti dati:

$\Delta H^\circ_f(CO) = -110,5 \text{ kJ/mol}$; $S^\circ(CO) = 197,7 \text{ J/(K mol)}$
 $\Delta H^\circ_f(CH_2OHCH_2OH) = -454,8 \text{ kJ/mol}$;
 $S^\circ(CH_2OHCH_2OH) = 168 \text{ J/(K mol)}$;
 $S^\circ(H_2) = 130,7 \text{ J/(K mol)}$

- A - 75,9 kJ
 B - -47,9 kJ
 C - I dati non sono sufficienti
 D - 14,0 kJ

16 - Un idracido si differenzia da un ossiacido perché:

- A - il numero di atomi di idrogeno è maggiore di quelli di ossigeno
 B - presenta comportamento acido solo nella sua forma idrata
 C - non è ossidante
 D - non contiene ossigeno

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

D