

Prova Scritta del Corso di Chimica Generale ed Inorganica

Corso di Laurea in Tecniche Erboristiche

Anno Accademico 2010/11

14 Settembre 2011

Cognome _____ Nome _____

N° Matricola _____ Anno di Immatricolazione _____

Esercizio 1: Quante moli di potassio, e quanti atomi di carbonio sono contenuti in 98.33 g di carbonato di potassio?

Ra: _____; Rb: _____.

Esercizio 2: Scrivere il nome dei seguenti composti chimici:

- a) KHSO_3 _____
- b) $\text{Sn}(\text{OH})_2$ _____
- c) $\text{Al}(\text{ClO}_2)_3$ _____
- d) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- e) HNO_3 _____
- f) HIO_4 _____

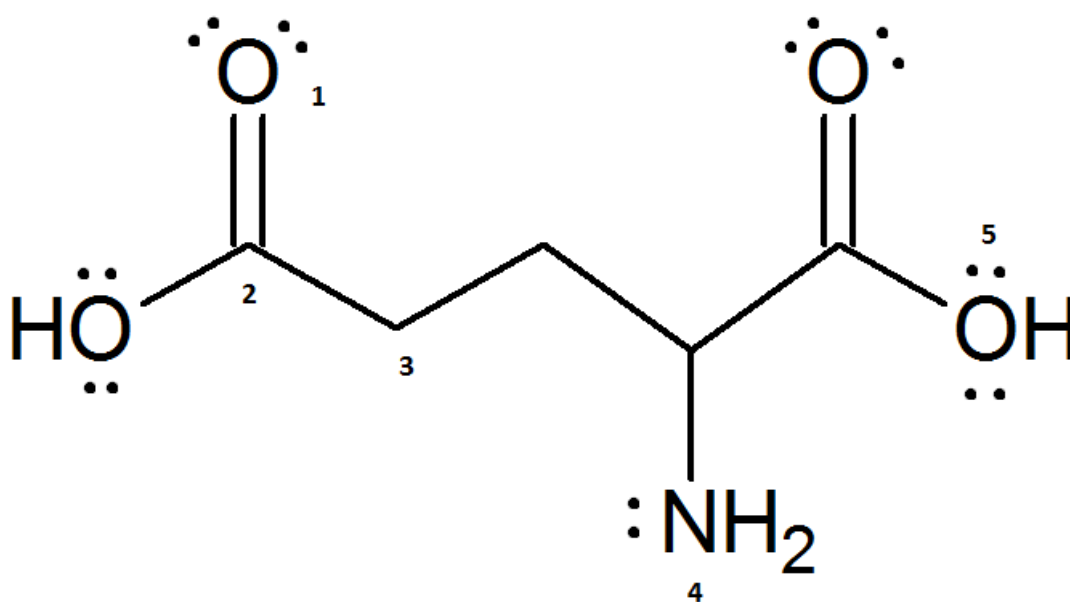
Esercizio 3: La pressione osmotica di una soluzione di BaCl_2 ($d=1.15 \text{ g/ml}$) è di 3.5 atm a 35°C. Qual è la concentrazione in g/l e la percentuale in peso della soluzione?

Ra: _____; Rb: _____.

Esercizio 4: In un contenitore del volume di 8.0 l vengono introdotti 0.355 g di Ne e 0.85 grammi di ossigeno gassosi. Sapendo che la temperatura del contenitore è di 210K calcolare le pressioni parziali esercitate dai due gas e la pressione totale.

Ra: _____; Rb: _____ Rc: _____.

Esercizio 5: Indicare l'ibridazione degli atomi numerati della seguente molecola:



1) _____ 2) _____ 3) _____ 4) _____ 5) _____