

CHIMICA

Gli isotopi sono:

104.

- atomi dello stesso elemento che contengono diverso numero di elettroni
- atomi dello stesso elemento che contengono diverso numero di neutroni
- atomi dello stesso elemento che contengono diverso numero di protoni
- atomi dello stesso elemento che hanno diversa carica
- atomo dello stesso elemento che hanno diverso numero atomico

Gli ossidi:

105.

- hanno caratteristiche acide
- hanno caratteristiche basiche
- possono avere caratteristiche sia basiche che acide
- sono inerti
- sono neutri

I coefficienti stechiometrici di una equazione chimica indicano il numero:

106.

- degli atomi in ogni reagente ed in ogni prodotto
- dei composti
- dei grammi dei reagenti e dei prodotti
- dei grammo-equivalenti di ciascun prodotto e di ciascun reagente
- delle moli dei reagenti e dei prodotti

I metalli si trovano:

107.

- a destra sulla Tavola Periodica
- a sinistra sulla Tavola Periodica
- al centro sulla Tavola Periodica
- in alto sulla Tavola Periodica
- in basso sulla Tavola Periodica

I pesi atomici degli elementi naturali rappresentano:

108.

- la massa dell'isotopo più abbondante in natura
- la massa dell'isotopo più pesante
- la massa media dell'elemento nel rapporto isotopico presente in natura
- la massa media tra gli isotopi naturali ed artificiali
- la massa media tra gli isotopi naturali ed artificiali, purchè stabili

109. I principali gas contenuti nell'aria sono:

azoto e ossigeno
idrogeno e azoto
idrogeno e ossigeno
ossigeno e anidride carbonica
solo ossigeno

Il numero di Avogadro esprime il numero di:

- 110.** Atomi contenuti in una molecola
Elementi della Tavola Periodica
Elettroni contenuti in un atomo in condizioni standard
Molecole contenute in una mole di molecole
Protoni contenuti in un atomo

Il numero massimo di elettroni "contenuto" in un orbitale 5d è:

- 111.** 10
2
4
6
8

In una reazione chimica la massa complessiva dei reagenti:

- 112.** di solito aumenta nei prodotti
è sempre maggiore di quella dei prodotti
è sempre minore di quella dei prodotti
è sempre uguale a quella dei prodotti
non ha alcuna relazione con quella dei prodotti

L'acqua è:

- 113.** un composto chimico
una miscela eterogenea
una miscela omogenea
una soluzione
una sostanza elementare

L'ammoniaca è:

- 114.** un acido debole
un composto anfotero
un ossido
un sale

una base

La differenza tra un elemento e quello che lo segue nello stesso periodo è:

115.

- un elettrone in più
- un neutrone in meno
- un neutrone in più
- un protone in meno
- un protone in più

Metallo + Ossigeno danno un:

116.

- acido
- anidride
- idrossido
- ossiacido
- ossido

Nel cloruro di sodio NaCl il legame è

117.

- covalente polare
- covalente puro
- forze di van der Waals
- ionico
- legame idrogeno

Nello stato aeriforme le particelle sono:

118.

- coesive le une alle altre
- fortemente legate le une alle altre
- libere di muoversi in qualunque direzione
- scorrono le une sulle altre vincolate debolmente tra di loro
- situate in posizioni fisse

pH=6,5 indica una soluzione:

119.

- acida
- basica
- inerte
- neutra
- tampone

120. pH=8,5 indica una soluzione:

acida
basica
inerte
neutra
tampone

Quale atomo, perdendo un elettrone diventa un protone?

121.

argon
deuterio
elio
idrogeno
trizio

Quale dei seguenti elementi è un alogeno?

122.

Cs
Fe
I
Mg
Na

Quale delle seguenti relazioni è corretta?

123.

numero di massa + numero atomico = numero di neutroni
numero di massa + numero di neutroni = peso atomico
numero di massa - numero atomico = numero di neutroni
numero di massa - numero di neutroni = peso atomico
numero di neutroni + numero di elettroni = numero atomico

Quale delle seguenti sostanze è una sostanza elementare?

124.

acido cloridrico
ammoniaca
anidride carbonica
azoto
carbonato di sodio