

# 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. coese 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  
situare 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