

LA MATERIA

① LA MATERIA

È

② TUTTO CIÒ CHE
SI PUÒ

③ VEDERE ⑤ SENTIRE

④ TOCCARE

⑥ CHE
HA

⑦ UNA MASSA

⑧ E
OCCUPA
SPAZIO
NELL'UNIVERSO

⑨ UNA PORZIONE
LIMITATA
DI
MATERIA

⑩ È
DETTA

⑪ CORPO MATERIALE

⑫ IL QUALE
⑬ SE È
FORMATO
DA
⑭ UNA SOSTANZA
SEMPLICE

⑮ SARA'

⑯ UN
ELEMENTO
(PRESENTE IN
NATURA,
COME UN
SASSO)

⑰ 2 O PIÙ
SOSTANZE
SEMPLICI

⑱ SARA'
⑲ UN
COMPOSTO
(COME L'ACQUA
CHE
È FORMATA DA
2 SOSTANZE
SEMPLICI
O
ELEMENTI
⑳ IDROGENO
㉑ OSSIGENO)

⑲ LA
SOSTANZA
⑳ È
UN DETERMINATO
TIPO
DI MATERIA

㉒ DUNQUE

㉓ DOTATO
DI
PROPRIETÀ

㉔ FISICHE

COME

PUNTO DI
EBOLLIZIONE

VOLUME

DENSITÀ

ODORE

COLORE

FORMA

PUNTO DI
FUSIONE

PESO

㉕ CHIMICHE

SONO LE INTERAZIONI
CHE AVVENGONO
TRA LE SOSTANZE

INFIAMMABILITÀ

COME

CORROSIVITÀ

LE TRASFORMAZIONI DELLA MATERIA

① LA MATERIA

② PUO' SUBIRE

2
TIPI DI TRASFORMAZIONI

③ FISICHE

④ NON MODIFICANO
LA COMPOSIZIONE
O
LA NATURA
DELLE
SOSTANZE

⑤ PERCHE'
POSSONO CAMBIARE
LA FORMA O LO STATO
MA
MAI

CAMBIERANNO LE PARTICELLE

⑥ AD ESEMPIO

⑦ NEI
PASSAGGI
DI STATO

⑧ DA
LIQUIDO
(ACQUA)

⑨ A
SOLIDO
(GHIACCIO)

⑩ A
GAS
(VAPORE)

⑪ LA COMPOSIZIONE
E' SEMPRE
 $H_2O = ACQUA$

RICORDA!!

UN
COMPOSTO
NON E'
UNA MISCELA

PERCHE'

NELLA
MISCELA
↓
LE SOSTANZE
MANTENGONO
LA LORO
IDENTITA'
CHIMICA

NEL
COMPOSTO
↓
LE SOSTANZE
CAMBIANO
TOTALMENTE
LE LORO
PROPRIETA'

④ CHIMICHE

⑫ DETTE ANCHE

⑬ PROCESSI
CHIMICI

⑭ REAZIONI

⑮ MODIFICANO
LA
COMPOSIZIONE
DELLE
SOSTANZE

⑯ E VI ENTRANO
IN GIOCO

⑰ REAGENTI
(SOSTANZE
INIZIALI)

CARBONIO + OSSIGENO =

⑱ PRODOTTI
(SOSTANZE
TRASFORMATE)

ANIDRIDE
CARBONICA

LE MISCELE

COME RICONOSCERE UNA REAZIONE CHIMICA

①

I CORPI MATERIALI

② SONO

COSTITUITI
SOPRATTUTTO
DA

③ ↓

MISCELE

④

OMOGENEE

⑤ ↓

DETE

SOLUZIONI

⑥ ↓

SONO

FORMATE DA
COMPONENTI
CHE

⑦ ↓

UNITI

TRA LORO

⑧ ↓

NON SONO
PIÙ

DISTINGUIBILI
ALLA VISTA
MA

MANTENGONO LE
STESSE PROPRIETÀ (ACQUA +
ZUCCHERO)

⑨

ETEROGENEE

⑩ ↓

DETE

MISCUGLI

⑪ ↓

SONO FORMATE
DA

2 O PIÙ FASI

⑫ ↓

COME

⑬

FASE
LIQUIDA
(ACQUA)

⑭

FASE
SOLIDA
(SABBIA)

⑮

BEN
DISTINGUIBILI
TRA LORO

① ↓

RICONOSCIAMO

SE È IN CORSO UNA
REAZIONE CHIMICA

② ↓

GRAZIE

AD ALCUNI CAMBIAMENTI
NELL'ASPETTO ESTERIORE

③

CAMBIAMENTO
DI
COLORE

⑤ ↓

COMPARS
DI
UN SOLIDO
(ACQUA CHE
DIVENTA GHIACCIO)

④ ↓

VARIATIONE
DI
TEMPERATURA

⑥ ↓

SPARIZIONE
DEL
SOLIDO
(GHIACCIO
CHE DIVENTA
ACQUA)

⑧

FORMAZIONE
DI UN GAS
IN FORMA
DI BOLLE
(ASPIRINA
NELL'ACQUA)

⑦ ↓

MANIFESTAZIONE
LUMINOSA
(CERINO
ACCESSO)

TAVOLA PERIODICA

① ②

UNA TABELLA CHE
RAPPRESENTA TUTTI GLI
ELEMENTI CHIMICI

② ↓

DIVISI PER

7

PROPRIETÀ

→ METALLI
(SONO 86)

SEMI METALLI
SONO 7
-Si-Ge-As-Sb-Te-At-

NON METALLI
(SONO 17)

3

GRUPPI

(COLONNE
VERTICALI)

④

PERIODI

(RIGHE
ORIZZONTALI)

5

NUMERO
ATOMICO

AUMENTA DA
DESTRA A
SINISTRA
DELLA TAVOLA
PERIODICA

⑥

SIMBOLO

(E' CARATTERIZZATO
DA 1 LETTERA MAIUSCOLA
DA 1 MAIUSCOLA E 1 MINUSCOLA)

SEGUITO DAL NOME
DELL'ELEMENTO

20

Ca

Calcio

Hand-drawn periodic table of elements. The table is color-coded: yellow for noble gases, green for metalloids, and blue for other elements. Arrows indicate the order of increasing atomic number.

1											18
1 H IDROGENO											2 He Elio
2											10 Ne Neon
3											18 Ar Argento
4											36 Kr Kripto
5											54 Xe xeno
6											86 Rn rado
7											

Intermediate elements (atomic numbers 13-17) are listed in the middle row:

13	14	15	16	17
5 B Boro	6 C carbonio	7 N Azoto	8 O ossigeno	9 F Fluoro
14 Si Silicio	15 P Fosforo	16 S zolfo	17 Cl cloro	
32 Ge Germanio	33 As Arsenico	34 Se Selenio	35 Br Bromo	
51 Sb Antimonio	52 Te Tellurio	53 I iodio		

DIFFERENZE TRA

①

METALLI

③ • TUTTI SOLIDI

A

TEMPERATURA AMBIENTE

(TRANNE IL MERCURIO CHE
E' LIQUIDO)

⑤ - HANNO TUTTI COLORI
SIMILI, SUL GRIGIO
METALLICO

(TRANNE IL RAME ROSSO,
L'ORO GIALLO)

⑦ ▲ SONO MALLEABILI

(CIOE' POSSONO ESSERE
PLASMATI)



E

SONO DUTILI
(CIOE' SI POSSONO RIDURRE
IN FILI SOTILI)



QUINDI

SONO LAVORABILI

②

NON METALLI

④ • SOLIDI

• AERIFORMI

• LIQUIDI (BROMO)

⑥ - HANNO COLORI TUTTI
DIVERSI

⑧ ▲ NON SONO LAVORABILI



SI ROMPONO
FACILMENTE