

Piano di studio LICEO SCIENTIFICO TRADIZIONALE

(b)

Graph showing Ionization Energy ($IE/kJ\ mol^{-1}$) versus Atomic number (Z). Data points: Li (520), No (496), K (419), Rb (403), Cs (374).

(b)

Diagram illustrating the structure of an atom: Nucleus (positive charge) and Electrons (negative charge).

$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$

Chemical reaction: $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$

$NaNO_3$

Diagram illustrating the structure of $NaNO_3$, showing ionic and covalent bonds.

$PU = nRT$

$Fe_2O_3(s) + 2Al(s) \rightarrow 2Fe(l) + Al_2O_3(s)$

$\Delta T_b = k_b \cdot m \cdot i$

$K = \frac{[SO_3][NO]}{[SO_2][NO_2]}$

$E \propto \frac{1}{\lambda}$

Diagram illustrating a flask containing a liquid.

Diagram illustrating excluded volume:

$V_c = \frac{1}{2} \times 8 \times \frac{4}{3} \pi r^3 = 4V_m$

Diagram illustrating excluded volume and the formula: $V_c = \frac{1}{2} \times 8 \times \frac{4}{3} \pi r^3 = 4V_m$

Diagram illustrating the structure of ammonia ($H-N-H$), showing a lone pair on the nitrogen atom.

Diagram illustrating the structure of chlorine dioxide (ClO_2), showing resonance structures and lone pairs on the oxygen atoms.

Diagram illustrating the structure of hydrogen isotopes: Protium ($1p$), Deuterium ($1p, 1n$), and Tritium ($1p, 2n$).

Diagram illustrating the structure of a tetrahedral molecule, possibly CH_4 .

Piano di studi LICEO SCIENTIFICO TRADIZIONALE

Referente:
Prof.ssa Maria Grazia Costa
info.scientifico.tradizionale@liceocavour.edu.it

DISCIPLINA	1° ANNO	2° ANNO	3° ANNO	4° ANNO	5° ANNO
ITALIANO	4	4	4	4	4
LATINO	3	3	3	3	3
INGLESE	3	3	3	3	3
STORIA E GEOGRAFIA	3	3	-	-	-
STORIA	-	-	2	2	2
FILOSOFIA	-	-	3	3	3
MATEMATICA	5	5	4	4	4
FISICA	2	2	3	3	3
SCIENZE NATURALI	2	2	3	3	3
DISEGNO E STORIA DELL'ARTE	2	2	2	2	2
EDUCAZIONE FISICA	2	2	2	2	2
RELIGIONE / MATERIA ALTERNATIVA	1	1	1	1	1
TOTALE ORE SETTIMANALI	27	27	30	30	30

I nostri ambienti didattici

- 1 Aula Magna multimediale
- 4 Laboratori multimediali
- 1 Laboratorio di Fisica
- 1 Laboratorio di Scienze
- 1 Officina delle Idee: laboratorio multimodale, Fab Lab e Sound Lab
- 2 Palestre
- 2 Campi di pallavolo
- 1 Campo da Basket
- 2 Aule da disegno
- 1 Biblioteca



TUTTI I LABORATORI e le AULE sono dotati di LIM
MONITOR TOUCH E CONNESSIONE INTERNET

L'ampliamento dell'offerta formativa

- *Biblioteche innovative*
- *Primi passi*
- *Certificazioni digitali*
- *Educazione alla salute e legalità*
- *Gare di Matematica e di Fisica*
- *Olimpiadi di scienze naturali, Giochi della chimica e Campionati di Astronomia*
- *Scambi culturali*
- *Mobilità studentesca internazionale*
- *ERASMUS PLUS*
- *Progetto memoria*
- *Progetto Scuole Aperte*
- *Corso di teatro*
- *Gruppo scacchistico*



Per contattarci scrivete a...

Dirigente Scolastico Prof. Carlo Scognamiglio

carlo.cognamiglio@liceocavour.edu.it

Primo collaboratore Prof.ssa Angela Antonucci

angela.antonucci@liceocavour.edu.it

Secondo collaboratore Prof. Lorenzo Dussi

lorenzo.dussi@liceocavour.edu.it

Referente Inclusione e Studenti Atleti

Prof.ssa Valentina Nardoni

valentina.nardoni@liceocavour.edu.it

Referente biennio

Prof.ssa Claudia Marino

claudia.marino@liceocavour.edu.it

Referente triennio

Prof.ssa Antonella Principali

antonella.principali@liceocavour.edu.it

Funzione strumentale Orientamento

Prof. Andrea Rinaldi

Prof. Federico Ambrosi

orientamentocavour@liceocavour.edu.it

Referenti piano dei studi

Prof. Emiliano Marchetti (Potenziamento fisico-matematico)

Prof.ssa Raffaella Mattone (Cambridge)

Prof.ssa Maria Grazia Costa (Scientifico Tradizionale)

info.pot.fisica@liceocavour.edu.it

info.cambridge@liceocavour.edu.it

info.scientifico.tradizionale@liceocavour.edu.it