

**LICEO CLASSICO “Annibale Mariotti”**

Piazza San Paolo, 3 Perugia

anno scolastico 2019-2020

PROF. PUCETTI PAOLA

**classe I G**

**PROGRAMMA DI CHIMICA**

-Ibridazione del carbonio:  $sp^3$  ;  $sp^2$  ;  $sp$  .

■ **FORMA DELLE MOLECOLE**

-Forma delle molecole:

- ° Lineare (  $AX_2$  ) → angolo di  $180^\circ$
- ° Triangolare planare (  $AX_3$  ) → angolo di  $120^\circ$
- ° Tetraedrica (  $AX_4$  ) → angolo di  $109,5^\circ$
- ° Molecola dell'ammoniaca (  $AX_3E$  ) → angolo di  $107,5^\circ$
- ° Molecola dell'acqua (  $AX_2E_2$  ) → angolo di  $104,5^\circ$

-Molecole polari e non polari.

**Nomenclatura**

**NOMENCLATURA DEI COMPOSTI CHIMICI**

-Valenza e numero di ossidazione. Nomenclatura tradizionale e IUPAC.

-Ossidi basici e ossidi acidi (o anidridi)

-Idruri e idracidi (... *-idrico*)

-Idrossidi e ossiacidi (... *-oso*; ... *-ico*)

-Acidi meta-, piro-, orto-

-I sali: sali degli ossiacidi ( ... *-ito*; ... *-ato*)

-Sali di acidi poliprotici e sali acidi.

-Sali di idracidi (... *-uro*)

**PROGRAMMA DI SCIENZE della TERRA**

**(LA CROSTA TERRESTRE)**

I componenti della crosta terrestre: minerali e rocce.

Solidi cristallini e solidi amorfi.

• I minerali:

caratteri fisici: durezza, sfaldatura, frattura, lucentezza, peso specifico,...

caratteri chimici: cristalli ionici, covalenti, molecolari e metallici.

-Classificazione dei minerali.

-I silicati: nesosilicati, sorosilicati, inosilicati a catena semplice e a catena doppia, fillosilicati, tectosilicati.

• Rocce magmatiche o ignee.

- Processo magmatico: fusione e solidificazione di un magma.
- I magmi: origine e differenziazione dei magmi.  
Magma primario o basaltico e magma anatectico o granitico.
- Acidità e basicità di un magma. Rocce acide, neutre, basiche e ultrabasiche.
- Rocce ignee intrusive o plutoniti, rocce ignee effusive o vulcaniti, rocce ignee ipoabissali o filoniane.
- Rocce sedimentarie.
  - Processo sedimentario:  
I fenomeni erosivi e l'alterazione delle rocce. Degradazione meteorica: fisica e chimica. Il fenomeno carsico: forme epigee ed ipogee.  
Trasporto, deposito e sedimentazione. Ambienti di sedimentazione.  
Classificazione delle rocce sedimentarie: clastiche o detritiche, organogene e chimiche.
- Processo metamorfico.  
Metamorfismo: concetto di metamorfismo.  
I principali tipi di metamorfismo:
  - Metamorfismo locale: di contatto o termico, cataclastico o dinamico, ....
  - Metamorfismo regionale: propriamente detto e di carico o di seppellimento.  
Cenni alle principali rocce metamorfiche

## **PROGRAMMA DI BIOLOGIA**

### **LA MATERIA DEI VIVENTI**

- I bioelementi: l'atomo di carbonio e i composti del carbonio.
- Il carbonio nella vita: significato della fotosintesi.
- Catena alimentare: produttori, consumatori di I°, II°, III° grado, decompositori.
- Organismi autotrofi ed eterotrofi. Origine della vita secondo Oparin.
- Dall'ecosistema all'organismo (alla cellula, molecola, atomo)
- I principali gruppi funzionali dei composti organici: alcoli, aldeidi e chetoni, acidi carbossilici, ammine.

### **SOSTANZE PER LA VITA**

- Monomeri e polimeri. Reazione di condensazione e idrolisi.
- Le macromolecole organiche: struttura e funzioni.
- Glicidi: mono-, di-, polisaccaridi (amido, cellulosa, glicogeno). Caratteristiche chimiche dei composti e dei legami.

*Da qui il programma e le spiegazioni sono proseguite in DAD*

- Lipidi: trigliceridi, fosfolipidi, colesterolo, cere. Struttura chimica e tipo di legami.
- Protidi: amminoacidi e proteine. Legame peptidico. Le 4 strutture delle proteine.  
La molecola dell'EMOGLOBINA.
- Gli enzimi: struttura e funzione. Catalisi enzimatica. Specificità di un enzima.  
Enzimi allosterici. Inibizione enzimatica: competitiva e non-competitiva.
- Acidi nucleici: DNA e RNA. Modello di Watson e Crick. Basi puriniche e pirimidiniche.

### **LA CELLULA**

