

**COMPITI ESTIVI**

CLASSE	3 BLG	DISCIPLINA	Scienze Naturali
DOCENTE	Prof.ssa Massa Anna Francesca	A.S.	2023/2024

**CHIMICA:**

- Differenza tra i modelli atomici di Thomson, di Rutherford e di Bohr.
- Definizione di orbitale atomico
- Scrivere e rappresentare la configurazione elettronica dei seguenti elementi: K, Mg, Ga, Si, As, P, Br, S,
- Se un elemento si trova nel III gruppo, 4° periodo, qual è la sua configurazione elettronica esterna?
- Nella tavola periodica, dove si trovano i metalli? Dove i non metalli? Quali sono le proprietà dei metalli?  
E le proprietà dei non metalli?
- Scrivere i simboli di Lewis dei seguenti elementi dopo aver scritto la loro configurazione elettronica esterna: Na, Ca, B, H, O, N, Cl, C, Ne.
- Dire che legami sono presenti fra S e O nella molecola SO<sub>3</sub>
- Scrivere la formula di struttura delle seguenti molecole: BH<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O, NH<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>, SO<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>O
- Definire la geometria delle molecole dell'esercizio precedente.
- Nomenclatura IUPAC e tradizionale SO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>, SnO, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>, HBr, H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
- Calcola e assegna il numero di ossidazione: HClO, N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Cesano Maderno, 15 l 06l 2024	Firma Docente	Anna Francesca Massa
Firme di tre studenti		