

**COMPITI ESTIVI**

CLASSE	3 ALG	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 SO₃
- Scrivere la formula di struttura delle seguenti molecole: BH₃, H₂O, NH₃, CO₂, CH₄, SO₂, CH₂Cl₂, H₃O
- Definire la geometria delle molecole dell'esercizio precedente.
- Nomenclatura IUPAC e tradizionale SO₂, SO₃, SnO, Al₂O₃, CO₂, Mn₂O₇, HBr, H₂SO₃
- Calcola e assegna il numero di ossidazione: HClO, N₂H₄, K₂SO₄, Fe₂O₃

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