

**DOCENTI: PROF.SSA GIANNINA STACCINI
PROF.SSA MONTIONI CHIARA**

CLASSE IIA

Libri di Testo: La Realtà e i modelli della Chimica. De Franceschi, Passeri. Linx Genetica, DNA, Evoluzione, Corpo Umano. Plus. Sadava. Zanichelli

Ripasso: tavola periodica, proprietà periodiche, elettronegatività, differenza di elettronegatività e natura del legame chimico. Legami covalenti e legami ionici. La molecola dell'anidride carbonica. Forza e polarità del legame covalente. Numero di ossidazione

CHIMICA

- N. di ossidazioni (regole)
- Nomenclatura chimica: ossidi, idrossidi, anidridi, acidi e Sali.
- Bilanciamento di reazioni chimiche.
Stechiometria di reazione e calcoli stechiometrici (ripasso del concetto di mole)
Resa percentuale (effettiva e teorica).
- Ossido riduzioni in forma molecolare e in forma ionica (ambiente basico e acido).

BIOLOGIA

- Istologia dei tessuti: epiteliale, connettivo, muscolare e nervoso
- Apparato locomotore (scheletrico e muscolare - la contrazione muscolare)
- Il sistema nervoso