

PROGRAMMA SVOLTO	
MATERIA	Scienze naturali
CLASSE - SEZIONE	3T
DOCENTE	Serena Tettamanti

- La tavola periodica degli elementi: i modelli atomici, il numero atomico e il numero di massa, la configurazione elettronica degli atomi (le regole di riempimento degli orbitali atomici ed esercizi), le proprietà atomiche che variano regolarmente nella tavola periodica. Metalli, non metalli e semimetalli. I simboli di Lewis.
- Reazioni chimiche: legge di Lavoisier (conservazione della massa), legge di Proust, legge di Dalton, reazioni esoergoniche e endoergoniche, principio di conservazione dell'energia.
- I modelli atomici di Thomson, Rutherford, Bohr, la teoria atomica di Dalton.
- Le reazioni chimiche: cosa sono, il bilanciamento delle equazioni chimiche. Le ossidoriduzioni: i numeri di ossidazione.
- La nomenclatura dei composti chimici (secondo la IUPAC e la nomenclatura tradizionale): i composti binari (idracidi, ossidi e sali binari); i composti ternari (gli idrossidi, gli ossiacidi e i sali ternari).
- Le soluzioni: la distinzione tra miscugli e sostanze pure, cosa sono le soluzioni, la concentrazione delle soluzioni (in particolare la molarità). I calcoli stechiometrici.
- Acidi e basi e calcolo del pH (argomento aggiunto).

La sottoscritta docente **dichiara di aver sottoposto via email** ai rappresentanti degli studenti in Consiglio di classe il presente documento e di avere ottenuto da loro la **conferma dell'esattezza** di quanto qui riportato.

- Erba, 03-06-2020

LA DOCENTE

Serena Tettamanti

(Firma autografa sostituita a mezzo stampa ai sensi dell'art. 3, c. 2 del DLgs n. 39/1993)