

Argomenti corso di recupero estivo di “chimica” a.s. 2010/2011

Classe	Moduli principali	n. ore dedicate: 15
Prime I.T.I.S.	1. Passaggi di stato con L.T 2. miscugli, sostanze ed elementi con LT 3. Mole con LT 4. Atomi e molecole e trasformazioni chimiche con LT 5. Concentrazione molare. Nomenclatura 6. Ibridazione 7. Legami chimici intermolecolari ed intramolecolari 8. Tavola periodica	1. n.2 2. n.2 3. n.2 4. n.1 5. n.2 6. n.2 7. n.2 8. n.2
Seconde I.T.I.S.	1. Reazioni chimiche ed energia con LT 2. Reazioni e spontaneità con LT 3. Cinetica con LT 4. Equilibrio chimico 5. Acidi e basi. pH 6. Le ossidoriduzioni 7. Pile ed elettrolisi 8. La chimica del carbonio	1. n.2 2. n.1 3. n.1 4. n.2 5. n.2 6. n.3 7. n.2 8. n.2
Seconde LT Lab. Chimica fisica	1. reazioni chimiche ed energia 2. reazioni e spontaneità 3. cinetica chimica 4. equilibrio chimico 5. dinamica 6. lavoro ed energia 7. elettrostatica 8. campo elettrico, potenziale energia potenziale 9. corrente continua elettrica <u>n.b. Tutto il corso con la seconda ITIS</u>	1. n.2 2. n.1 3 n.1 4 n.2 5 n.2 6 n.2 7 n.2 8 n.2 9 n.1
Terze liceo e I.T.I.S.	1. struttura dell'atomo, atomo di Bohr, la configurazione elettronica 2. tavola periodica 3. formule chimiche e nomenclatura 4. i legami chimici e simboli di Lewis 5. la quantità chimica, mole 6. esercizi di stechiometria	1. n.3 2. n.2 3. n.3 4. n.3 5. n.2 6. n.2

Quarta liceo e I.T.I.S.	<p>1. La termochimica, con la 2L.T.</p> <p>2. Equilibrio chimico(le costanti il principio di Le Chatelier)- esercizi</p> <p>3. I protoni in transito, le teorie acido base, acidi forti e deboli, la forza degli acidi, i tipi di titolazioni, soluzioni tampone- esercizi</p> <p>4. gli elettroni in transito:le celle galvaniche, potenziale di cella , la corrosione.-esercizi.</p> <p>Con i ragazzi della quarta itis si vedrà di affrontare anche argomenti di chimica organica.</p>	<p>1. n.4</p> <p>2. n.4</p> <p>3 n.4</p> <p>4. n.3</p>

Verifica prova: ORALE

Coordinatore dipartimento: prof.ssa Lorenzini Francesca