

COMPITI PER LA CLASSE I A :

-capitolo C2"Le trasformazioni fisiche e chimiche"da completare con annessi esercizi al termine del capitolo.Studiare grafico dei passaggi di stato dell' acqua,analizzare e studiare mappa concettuale.Verifica scritta probabilmente lunedì'20 Febbbraio

-verifica di recupero mercoledì'15 Febbraio argomenti: grandezze fondamentali,intensive,estensive,grandezzederivate,equivalenze,conversioni,differenze tra massa e peso,tra temperatura e calore,le scale termometriche,la caloria.il calore specifico,differenti tipi di energie,esercizi applicativi con formule dirette ,inverse.

COMPITI PER LE CLASSI I B/IF

-capitolo C2"Le trasformazioni fisiche e chimiche"da completare con annessi esercizi al termine del capitolo.Studiare grafico dei passaggi di stato dell' acqua .In particolare per la classeIF TERMINARE I LAVORI ASSEGNATI E CONTINUARE CON IL DIZIONARIO ECOLOGICO

-verifica di recuper o venerdì'17 Febbraio argomenti: grandezze fondamentali,intensive,estensive,grandezzederivate,equivalenze,conversioni,differenze tra massa e peso,tra temperatura e calore,le scale termometriche,la caloria.,differenti tipi di energie,esercizi applicativi con formule dirette ,inverse.

COMPITI PER LA CLASSE IIA

-capitolo 5"La quantità chimica la mole"esercizi pag 103 dal numero 42 al numero 62 ,trovatene altri sui diversi siti

-verfica di recupero il mercoledì' 15 Febbraio argomenti:le leggi ponderali(Proust,Dalton Lavoiser) ,atmosfera e idrosfera ad alcuni alunni secondo le indicazioni da me fornite in tempi anteriori

Attenzione rivedere tutti gli esercizi del testo

COMPITI PER LA CLASSE IIB

-capitolo 5"La quantità chimica la mole"esercizi pag 101 dal numero 2 al numero 16, e pag103dal numero 44al48

-verfica di recupero il 17 Febbraio argomenti:le leggi ponderali(Proust,Dalton Lavoiser) ,atmosfera e idrosfera ad alcuni alunni secondo le indicazioni da me fornite

Attenzione rivedere tutti gli esercizi del testo,CERCARE DI PORTARE AVANTI I LAVORI ASSEGNATI PER GRUPPI!!

Esercizi per il recupero chimica classi IIB-IIC:

-L'ossido di uranio è un composto formato da uranio e ossigeno. Per formare 42,2 g di ossido di uranio sono necessari 37,2 g di uranio. Quanti grammi di ossigeno sono necessari? Qual è il rapporto di combinazione tra le masse di ossigeno e dell'uranio in questo composto?

-Una massa di 20 g di ossigeno si combina con 7,5 g di carbonio formando un composto anidride carbonica CO_2 . Quanta anidride carbonica è stata prodotta? Quanta anidride carbonica si forma facendo reagire 56 g di carbonio con l'opportuna quantità di ossigeno? Quali leggi ponderali vengono verificate?

-Il carbonio e l'ossigeno reagendo possono dare origine a composti diversi. Il primo composto è CO, per ottenere 100 g di tale composto, sono necessari 57 g di ossigeno. Quanti g di ossigeno sono necessari per ottenere il secondo composto CO_2 ? Quale legge ponderale è verificata?

-Il rapporto di combinazione tra O:H = 8:1. Quanti g di acqua si ottengono con 32 g di idrogeno?

-La percentuale in massa del sodio nel cloruro di sodio è del 39,39%. Calcola la massa di sodio, e di cloro rispettivamente contenute in 40 kg di cloruro di sodio.

Bilancia le seguenti reazioni



COMPITI PER LA CLASSE IIB

-capitolo 5 "La quantità chimica la mole" rivedere tutti gli esercizi sulla mole, massa molecolare assoluta, numero Avogadro, esercizi dalla formula alla percentuale e viceversa.

-verifica scritta per il giorno mercoledì 15 Febbraio

-per il recupero vedere gli argomenti di chimica della classe IIA con i relativi esercizi, rivedere tutti gli esercizi svolti, la data è da definire.

COMPITI PER LA CLASSE VB

-spermatogenesi ed oogenesi, c'è molto materiale anche sui siti informatici

COMPITI PER LA CLASSE VF

-origine ed evoluzione stellare.