

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 Febbraio

-verifica di recupero mercoledì 15 Febbraio argomenti: grandezze fondamentali, intensive, estensive, grandezze derivate, 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 classe IF TERMINARE I LAVORI ASSEGNAZIONI E CONTINUARE CON IL DIZIONARIO ECOLOGICO

-verifica di recupero venerdì 17 Febbraio argomenti: grandezze fondamentali, intensive, estensive, grandezze derivate, 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

-verifica 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 pag 103 dal numero 44 al 48

-verifica 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 ASSEGNAZIONI 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?

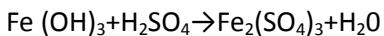
-Una massa di 20g di ossigeno si combina con 7,5 g di carbonio formando un composto anidride carbonica CO_2 . Quanta anidride carbonica è stata prodotta? Quanta anidride carbonica si forma facendo reagire 56g di carbonio con l'opportuna quantità di ossigeno? Quali leggi ponderali vengono verificate?

-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 57g 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. Quantità di acqua si ottengono con 32g 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 40kg di cloruro di sodio.

Bilancia le seguenti reazioni



COMPITI PER LA CLASSE IIIB

-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.