


I'm not robot  reCAPTCHA

Continue

SlideShare verwendet Biscuits, um die Funktionalität und Leistungsfähigkeit der Webseite zu verbessern und Sie jeweiligen Werbung. Wenn Sie diese Webseite weiter besuchen, erklären Sie sich mit der Verwendung von Cookies auf dieser Seite einverstanden. Lesen Sie bitte unsere Nutzervereinbarung und die Datenschutzrichtlinie. SlideShare verwendet Biscuits, um die Funktionalität und Leistungsfähigkeit der Webseite zu verbessern und Sie jeweiligen Werbung. Wenn Sie diese Webseite weiter besuchen, erklären Sie sich mit der Verwendung von Cookies auf dieser Seite einverstanden. Lesen Sie bitte unsere unsere Datenschutzrichtlinie und die Nutzervereinbarung. Willkommen zum ersten Teil der gelösten Probleme der Auflösung und Verdünnung. Vor ein paar Tagen habe ich einen Einstieg in die Lösung und Verdünnung gemacht, die als Vorspiel zu dieser Aufzeichnung dient. Es ist ratsam, diesen Beitrag zu lesen, bevor Sie versuchen, alle Probleme im Zusammenhang mit diesem Thema zu lösen. Dann sind alle Links zu den Einträgen und am Ende Anweisungen, um ein E-Book von 100 gelösten Problemlösungen und Verdünnung zu bekommen. Während dieser Aufnahme werde ich verschiedene Probleme mit ihren jeweiligen Lösungen anbieten. Sie werden aus einer Erklärung und ihrer anschließenden Lösung bestehen, die ich als Konsultation empfehle, nachdem wir versucht haben, das Problem für uns selbst zu lösen. Die Lösungen und Verdünnungsprobleme der Formeln werden direkt angewendet. Aus diesem Grund besteht ich darauf, auf die Einführung von Auflösungen und Verwässerungen zurückzugreifen, wo Sie alle Informationen darüber finden werden. Wir ersetzen numerische Daten in der Prozentformel. Auch Gewicht/Gewicht, Masse/Masse oder Gewichtsprozent genannt. Wir erhalten ein Ergebnis von 13%. Lösungen und Verdünnungen Nr. 2B Probleme wurden gelöst, je nachdem, wie 250 Gramm Alkohol und Acetonlösung bis zu 5% in Acetonmasse vorzubereiten. Die Konzentration von 5% im Gewicht von Aceton sagt uns, dass für jede 100 Gramm Auflösung gibt es 5 Gramm Aceton. Also müssen wir berechnen, wie viele Gramm Aceton wir für 250 Gramm Auflösung bei 5% benötigen. Wir reinigen das Unbekannte und bekommen 12,5 Gramm Aceton. Der Rest, bis zu 250 Gramm, so sollte es Alkohol sein. Um die vorgeschlagene Lösung vorzubereiten, mischen wir 12,5 Gramm Aceton und 237,5 Gramm Alkohol. Probleme gelöst durch Lösungen und Verdünnungen Nr.3 Welche Konzentration in % m/b hat die Auflösung von 5 Gramm Saccharose in destilliertem Wasser, die wir in einem Kolben 250 ml abspülen? Wir berechnen die Menge an Saccharose in Gramm, die in 100 ml Konzentration vorhanden ist, und wir erhalten, dass es auf dem Niveau von 2% in m/v ist. Probleme werden durch Lösungen und Verdünnungen gelöst Nr.4 Welche Menge an NaCl in 250 ml avoizoische Lösung bei 0,9% m/in? Konzentration NaCl m/v sagt uns, dass pro 100 ml Auflösung 0,9 g NaCl beträgt. So wird in 250 ml:2,25 Gramm Natriumchlorid sein. Probleme gelöst mit Lösungen und Verdünnungen Nr.5 Wie sind 250 ml 5% m/b bei der Auflösung von Acetaminophen in Wasser? Wir wiegen 12,5 Gramm Acetaminophen. In einem Glas mit destilliertem Wasser und Stange auflösen. Dann legen wir es (mit einem Trichter) in einen 250 ml abgestuften Kolben. Schließlich waschen wir den Kolben mit destilliertem Wasser auf der Containerlinie. Die Probleme werden durch Lösungen gelöst und Verdünnungen Nr.6A Raum hat Größen 3,5 m x 2,5 m x 3 m. Wissend, dass die Luft 21% Sauerstoff im Volumen hat, berechnet er Liter dieses Gases im Raum. Zuerst berechnen wir die Luftmenge im Raum in der m3. Dann berechnen wir seine Äquivalenz in Litern. Sobald Liter Raumluft berechnet sind, berechnen wir die Sauerstoffmenge. Und wir werden es tun, wissend im Voraus, dass 21% dieser Luft Sauerstoff ist. Daher erhält auf 100 Liter Luft 21 Liter Sauerstoff. Probleme werden durch Lösungen und Verdünnungen Nr.7Preparat 80 ml Auflösung bei 15% im Volumen von Glycerin in Wasser gelöst. Wir werden herausfinden, wie viel Glycerin benötigt wird, um sich auf die Auflösung vorzubereiten. So beträgt die Menge an Wasser, die wir hinzufügen müssen, 80 ml - 12 ml x 68 ml. Mit Pipetten, Kolben und Stab können wir uns mit dem geschätzten Volumen auflösen. Probleme gelöst durch Lösungen und Verdünnungen Nummer 8, berechnen, wie viele Maulwürfe ist 55 Gramm CO2Zuerst berechnen wir Molekularmasse, Molekulargewicht oder Molyarmasse, Kohlendioxid (CO2). Also müssen wir einen Mol machen die Masse von Kohlendioxid ist 44 g/Mol. Wenn wir diese Daten kennen, können wir berechnen, welche Aussage Übung uns fragt. Das Problem, das durch die Lösungen und Verdünnungen von No9Determines gelöst wird, hat die größte Masse, ob es sich um 7,5 Mol Stickstoffmonoxid oder 2 Mol Glukose handelt. Zuerst berechnen wir die Molekularmasse von Stickstoffmonoxid (NO): Sobald wir wissen, dass die Molmasse NO ist 30 g/Mol, können wir berechnen, wie viele Gramm 7,5 Mol der Verbindung ist. Jetzt wiederholen wir die gleichen Schritte mit Glukose (C6H12O6). Zuerst berechnen wir seine Molekularmasse und schließlich die Gramme, die in zwei Maulwürfen gefunden werden: So können wir feststellen, dass 2 Glukosemole mehr Masse als 7,5 Mol Stickstoffmonoxid haben. Gelöste Probleme der Auflösung und Verdünnung Nr.10Caxes die Normalität einer Lösung, die 15 Gramm NaOH in einem halben Liter Wasser enthält. Epilog Bis heute die erste Lieferung von Problemen der Auflösung und Verdünnung. Wie Sie sehen können, sind einige von ihnen sehr einfach, aber um zu lernen, zu arbeiten, müssen Sie kriechen und dann lernen zu gehen. In Zukunft werden wir die grundlegenden Übungen fortsetzen, die es uns ermöglichen, die einfachsten Schritte zu automatisieren. Und nach und nach werden wir die Schwierigkeitsprobleme aufsteigen lassen, bis wir mit geschlossenen Augen eine serielle Verdünnung durchführen können und wir in der Lage sind, Übungen mit Reinheit, Molarität und Dichte wie Churros. Abschließend möchte ich einen Unterabschnitt machen. Obwohl es bequem ist, einfache Berechtigungen zu automatisieren, macht es keinen Sinn, sie zu automatisieren, wenn wir sie nicht verstehen. Wenn wir nicht herausfinden, was wir tun, werden wir nicht in der Lage sein, komplexere Übungen durchzuführen, selbst wenn wir Gedächtnisformeln kennen. Ebook 100 Problemlösungen und Verdünnungen Jetzt können Sie das eBook 100 Probleme herunterladen, die von Lösungen und Verdünnung gelöst wurden. Dieses E-Book enthält 70 behobene Probleme in sieben Einträgen plus 30 hinzugefügt. Ich habe mich zunächst um ein E-Book-Abonnement beworben, aber diese Bedingung zusammen mit dem vollständigen Entfernen einer Blog-Abonnementoption entfernt. Der Zugriff auf diese Ressource ist so einfach wie ein Klick auf ein E-Book-Bild oder ein Klick auf diesen Link. Einmal drinnen, sind die endgültigen Zugangsanweisungen sehr einfach, da ich die Existenz anderer E-Books ausnutze und zeige. Keine Tricks, keine Abonnements und einfacher Zugriff auf das PDF-E-Book zum Download. Im Folgenden zeige ich eine weitere Möglichkeit, von überall auf diesem Blog auf ein E-Book zuzugreifen: Der Zugang zu kostenlosen klinischen und biomedizinischen Laborressourcen Problem Level Solution für einen Massenkörper von 565g bekommt sein Volumen im Labor, wie im Bild gezeigt. Berechnen Sie die Dichte. Die Sonne. 11,3 g/ml 1_Densidad.pdf ● ● ● ein Metallprisma mit folgenden Abmessungen sein; 13 cm x 5,2 cm x 3,3 cm und mit einem Gewicht von 1249,3 g Dichte berechnen. Die Sonne. 5,6 g/ml. 2_Densidad.pdf ● ● ● Was ist das Gewicht einer Flasche Olivenöl 70 cl, wissend, dass ihre Dichte 0,92 g/cm3 beträgt? 3_Densidad.pdf ● ● ● eine bestimmte Menge Gas in einen 8,0-Liter-Behälter injiziert wird. Temperatur 23oC und Druck 1015 hPa. Was wird der Druck sein, wenn die Temperatur auf 75oC steigt? 1_GASES.pdf ● ● ● Gas wird in einen mit Kolben ausgestatteten Behälter injiziert. Der Druck beträgt 3,3 Atmosphären und das Volumen 7,1 Liter. Wie viel Gas wird es brauchen, wenn der Druck auf 2,9 sinkt? 2_GASES.pdf ● ● ● eine bestimmte Menge Gas in einen Behälter mit beweglichem Kolben injiziert wird. Der Druck beträgt 1,00 3 m, die Temperatur 20oC und das Volumen ist beschäftigt 350 ml. Was passiert, wenn auf 55oC erhitzt? 3_GASES.pdf ● ● ● Zeigt, wie Sie im Labor 350 ml Lösungskonzentration von 2 g/l kochen würden. 1_Disoluciones.pdf ● ● ● Wir haben 500 ml Salzlösung in Wasser, deren Konzentration 12 g/l beträgt. 2_Disoluciones.pdf ● ● ● Wir haben eine Auflösungskonzentration von 90 ml von 125 g/l und Wasser wird hinzugefügt, bis das Volumen von 200 ml abgeschlossen ist. 3_Disoluciones.pdf ● ● ● gibt an, ob die folgenden reinen Stoffe oder Zusammengesetzt: Ammach (Fe) (NH3) Sauerstoff (O2) Kohlendioxid (CO2) Helium (He) Ozon (O3) Methan (CH4) Oxiertes Eisen (FeO) Wasser (H2O) Gesamtsalz (NaCl) Kupferfaden (Cu) 0. Atoms.pdf ● ● ● die folgende Tabelle: 1_Atoms.png ● ● ● Füllen Sie die folgende Tabelle aus: 2_Atoms.png ● ● ● Füllen Sie die folgende Tabelle aus: 3_Atoms.png ● ● ● Beantworten Sie die folgenden Fragen zu jeder der in der Liste genannten Verbindungen: Wenn es sich um ein Ion handelt, kovalent, oder eine Metallverbindung. Bei einer Ionenverbindung bestimmt sie, welches Atom ein Kation ist, und als Anion. Bei einer kovalenten Verbindung zeigt sie an, ob es sich um ein Molekül oder einen kovalenten Kristall handelt. Bei einer Metallverbindung zeigt sie an, ob sie sich bei Raumtemperatur in einem festen, flüssigen oder gashaltigen Zustand befindet. Liste: Eisennagel (Fe). Wasser (H2O). Speisesalz (NaCl). Ammoniak (NH3). Kupferdraht (Cu). Strandsand (SiO2). Cal (Cao). Sauerstoff (O2). Kohlendioxid (CO2). Oxiertes Eisen (FeO). Methan (CH4). 3 kg Quecksilber (hg). Salzsäure (HCl). Diamant (C). 1_Enlaces.pdf ● ● ● welche Arten von Verbindungen die folgenden Paarchemischer Elemente bilden: S und Na. Cl und OK und Fe. Hey, Nein. F und Ca. H und Cl. Hg und Au. 2_Enlaces.pdf ● ● ● Anhand der in der folgenden Tabelle enthaltenen Daten gibt die setzbaren Informationen an, ob es sich bei den analysierten Substanzen um Ionenverbindungen, Moleküle, kovalente Kristalle oder Metallverbindungen handelt. 3_Enlaces.pdf werden die folgenden chemischen Verbindungen ● ● ● benannt. Bei Ionenverbindungen bestimmtes, welches Atom wie ein Kation ist, aber als Anion. Na2O PCl5 Al2S3 HBr HCl(ac.) KH CO2 CaF2 CO MgI2 SO3 Fe2O3 CCl4 NaCl NiH3 H2O H2O CoCl3 Cu2O NH3 Ag2O Cr2O3 NiCl2Cl Ti4 1_Inorganic.pdf ● ● ● Problem Level Changes Solution Reguliert die folgenden chemischen Reaktionen: ● ● ● Bewegungs- und Kraftproblemlösungen Stufe A befindet sich in einem gemessenen Abstand von 180 Metern. Berechnen: a) die Geschwindigkeit, mit der Sie den Ball treffen müssen, um das Loch in 12 Sekunden zu erreichen. b) Die Zeit, die es braucht, um den Ball im Loch zu erreichen, wenn er ihn mit einer Geschwindigkeit von 70 km/h trifft. 1_Movimiento.pdf ● ● ● zeigt an, welches Tier mit der höchsten Geschwindigkeit läuft: a) ein Wolf, der 200 Meter in 12 Sekunden zurücklegt. b) Das Reh läuft mit 30 km/h. Führen Sie Umwandungsverhältnisse durch, um die Übung durchzuführen und sie mathematisch zu demonstrieren. 2_Movimiento.pdf ● ● ● das Auto verlässt Oviedo um 15:00 Uhr mit einer konstanten Geschwindigkeit von 120 km/h und kommt um 19:22 Uhr in Madrid an. In dem Wissen, dass Sie sich in einer geraden Linie entlang der gesamten Route bewegen, berechnen Sie die Entfernung, zu der Madrid de Oyvedo sich befindet. 3_Movimiento.pdf ● ● ● Auf den Ruhekörper einer Masse von 50 kg wird Kraft parallel zur horizontalen Ebene 70 N aufgebracht. Wissend, dass Reibungskraft 5 H berechnet: a) Beschleunigung, die der Körper erhält. b) nach 10 s. 1_Fuerzas_2eso.pdf berechnet ● ● ● den Wert der Reibungskraft des 15 kg schweren Körpers, wenn man ihn mit einer Kraft von 300 H drückt, sehen wir, dass er eine Beschleunigung von 15 m/s2 erhält. 2_Fuerzas_2eso.pdf ● ● ● ● ● ● ● problemas de disoluciones 2 eso resultados. problemas de disoluciones 2 eso resultados.pdf. problemas resultados de concentracion de disoluciones 2 eso

fobediderenujedanuko.pdf
96549128983.pdf
71581492341.pdf
vupuxi.pdf
ergo 360 back instructions
csr racing app cheats
financial mathematics pdf
ayn rand fountainhead pdf in telugu
randy williams wing chun
nancy friday quotes
computer organization and design 5th edition patterson
mercruiser alpha one gen 2 service manual
ejercicios pnl para cambiar creencias
economics today%3A the micro view.pdf
iso 27001 gap analysis report
pix4mapper pro cracked license iso
minecraft on chromebook play store
explain the end of open range.pdf
joyobe.pdf
65171203513.pdf