

Propiedades Físicas Y Químicas De La Materia

La Leche y Sus Componentes Propiedades Químicas y Físicas

Se forma al alumno para que sea capaz de realizar la impresión en offset, huecogrado, flexografía y serigrafía.

El almidón forma parte importante en la dieta humana. El triticale posee entre un 57 a 65% de contenido de almidón, pero su calidad panadera es baja, por lo tanto no es muy utilizado como alimento. Se plantea como hipótesis que es posible fabricar materiales termoplásticos, utilizando su almidón como materia prima, con propiedades similares a los generados con almidón proveniente de otro material. Así, el objetivo de este estudio es comparar las propiedades físicas y químicas entre un almidón de triticale variedad Aguacero y un almidón de trigo variedad KIPA. Para establecer la composición física y química del almidón de triticale se revisó la bibliografía y para el almidón de trigo se realizó un análisis proximal. Posteriormente, para ambos almidones, se hicieron ensayos reológicos; se fabricaron probetas de material termoplástico, las que fueron sometidas a pruebas de tracción, y se desarrollaron análisis termogravimétricos. Los principales resultados indican que materiales termoplásticos generados a partir de almidón proveniente de triticale variedad Aguacero y trigo variedad KIPA poseen propiedades físicas y químicas similares.

Contenido: La leche: aspectos químicos y físicos de su composición - Lípidos de la leche: ácidos grasos, grasas, lípidos minoritarios y otras sustancias solubles en disolventes orgánicos - Proteínas lácteas: caseínas, proteínas del suero proteínas minoritarias - Hidratos de carbono de la leche - Sustancias minerales y componentes minoritarios de la leche.

Se han estudiado y caracterizado las turbas de cuatro histosoles con vistas a su aprovechamiento agrícola como enmienda de los suelos y como substratos. Se concluye que las turbas hemicas estudiadas son aptas para substratos y que las sapricas sirven mejor para enmendar los suelos.

Se estudió un suelo alfisol sometido a cero labranza de riego y seco, labranza tradicional, pradera natural, bosque de pinos y bosque nativo. Se midió la porosidad, humedad aprovechable, acidez, contenido de materia orgánica, nitrógeno inorgánico, fósforo Olsen, potasio de intercambio y las capacidades de mineralización del nitrógeno y nitrificación. Se muestreó por horizontes hasta los 60 cm, entre los 60 cm y 100 cm se extrajo una muestra en cada sitio sin diferenciar entre horizontes. Las capacidades de mineralización del nitrógeno y de nitrificación se estimaron mediante incubación de las muestras. Los suelos bajo cero labranza presentaron los mayores valores de pH, contenidos de materia orgánica y fósforo Olsen y actividad de nitrificación. La mayor porosidad se encontró en el suelo bajo pradera natural. Aunque el mayor contenido de nitrógeno disponible y la mayor capacidad de mineralización se midió en el suelo del bosque nativo, la inhibición de nitrificación condujo a una acumulación de amonio y no de nitrato. El suelo del bosque de P. radiata presentó la menor capacidad de mineralización de nitrógeno y también inhibición de la nitrificación.

CONTENIDO: Introducción a la química - Sistema de medidas - Materia y energía - La estructura del átomo - Clasificación periódica de los elementos - Estructura de los compuestos - Nomenclatura química de los compuestos inorgánicos - Cálculos que comprenden elementos y compuestos - Ecuaciones químicas - Cálculo en las ecuaciones químicas. Estequiometría - Gases - Líquidos y sólidos - Agua - Disoluciones y coloides - Ácidos, bases y ecuaciones iónicas - Ecuaciones de oxidación-reducción y electroquímica - Velocidades de reacción y equilibrio químico - Química orgánica - Química nuclear.

[Copyright: f8528a74db0f989ce5fa7b516b24fa69](https://www.researchgate.net/publication/328111111)