



COURS PRIAMS

☀ TSE/TSExp/TSI–2023-2024 ☀



LES DEFINITIONS DE CHIMIE AU BAC 2023 à 2000

QUESTIONS DE COURS 2023

TSE 2023

Définis : la variance d'un système.

TSExp 2023

Définis : un indicateur coloré, la zone de virage, une réaction de saponification.

STI 2023

Définis : un alcool, un acide α aminé, une réaction d'ordre 1.

QUESTIONS DE COURS 2022

TSE 2022

Définis : acide et base au sens de Brönsted, pH d'une solution aqueuse, isomérisation de chaîne, isomérisation de position, isomérisation de fonction.

TSExp 2022

Définis : un composé nucléophile, l'équilibre chimique, la variance.

STI 2022

Définis : mécanisme réactionnel, réaction en chaîne, catalyse.

QUESTIONS DE COURS 2021

TSE 2021

Définis : un composé amphotère, un carbone asymétrique, un mélange racémique, la chiralité, conformation, polymérisation.

TSExp 2021-A

Définis : la cinétique chimique.

TSExp 2021-B

Définis : un catalyseur, une réaction de saponification, un acide α aminé, une liaison peptidique, définis une réaction en chaîne.

QUESTIONS DE COURS 2020

TSExp 2020

Définis : l'isomérisation, la vitesse d'une réaction chimique.

STI 2020

Définis : la diastéréoisomérisation, un mélange racémique, une réaction d'ordre 2.

QUESTIONS DE COURS 2019

TSE 2019

Définis : le temps de demi-réaction, la variance d'un système, le mélange racémique, la stéréochimie.

TSExp 2019

Définis : un alcool, un stéréo-isomère de conformation, un stéréo-isomère de configuration.

STI 2019

Définis : un équilibre chimique, une réaction d'ordre 1 et son temps de demi-réaction.

QUESTIONS DE COURS 2018

TSE 2018

Définis : un composé amphotère, un carbone asymétrique, un mélange racémique, la chiralité, conformation, polymérisation, un mono alcool saturé, la catalyse,

la cinétique chimique, un facteur cinétique, le temps de demi-réaction.

TSExp 2018

Définis : la stéréochimie, la cinétique chimique, la catalyse.

STI 2018

Définis : La vitesse d'apparition d'une substance lors d'une transformation chimique, la vitesse de disparition d'une substance lors d'une transformation chimique.

QUESTIONS DE COURS 2017

TSE 2017-A

Définis : une amine, un composé nucléophile.

TSE 2017-B

Définis : un acide α -aminé, un Amphion, une liaison peptidique et une protéine, la constante d'acidité, le pK_A correspondant d'un couple acide-base, domaine de prédominance, une réaction en chaîne.

TSExp 2017-A

Définis : conformation, carbone asymétrique, polymérisation, cinétique chimique, la variance d'un système.

TSExp 2017-B

Définis : une solution aqueuse, une réaction en chaîne, la molarité, le pH.

STI 2017

Définis : pression partielle d'un gaz, degré de dissociation, le temps de demi-réaction.

QUESTIONS DE COURS 2016

TSE 2016

Définis : l'isomérisation de chaîne, l'isomérisation de position et l'isomérisation de fonction, le pH d'une solution.

TSExp 2016

Définis : stéréochimie, chiralité, acide selon Bronsted, base selon Bronsted.

STI 2016

Définis : une réaction d'estérification.

QUESTIONS DE COURS 2015

TSE 2015

Définis : un acide, une base, un couple acide-base.

STI 2015

Définis : un acide α aminé, une substance amphotère, une polyamine.

QUESTIONS DE COURS 2014

TSE 2014-A

Définis : un acide α aminé.

TSE 2014-B

Définis : une réaction en chaîne.

TSExp 2014-A

Définis : les stéréo-isomères de conformation et les stéréo-isomères de configuration.

TSExp 2014-B

Définis : le degré de dissociation, la variance d'une réaction chimique.

BAC STI 2014

Définis : une réaction lente, une réaction rapide.

QUESTIONS DE COURS 2013

SE/MTI 2013

Définis : le temps de demi-réaction.

SBT 2013

Définis : la variance d'un système.

QUESTIONS DE COURS 2012

SE/MTI 2012

Définis : cinétique chimique, une réaction en chaîne, un catalyseur.

SBT 2012

Définis : la variance d'un système, une réaction d'hydrolyse, l'activité optique.

QUESTIONS DE COURS 2011

SE/MTI 2011

Définis : stéréochimie, chiralité, acide selon Bronsted, base selon Bronsted.

SBT 2011

Définis : la cinétique chimique, un équilibre chimique, un mécanisme réactionnel, une réaction en chaîne, une réaction d'ordre 1 et son temps de demi-réaction.

QUESTIONS DE COURS 2010

SE/MTI 2010

Définis : un équilibre chimique.

SBT 2010

Définis : le catalyse.

QUESTIONS DE COURS 2009

SE/MTI 2009

Définis : pH d'une solution aqueuse, isomérisation de conformation, carbone asymétrique, mélange racémique, molécule chirale, énantiomères, la constante d'acidité et le pK_A correspondant d'un couple acide-base

SBT 2009

Définis : une amine, un composé nucléophile

QUESTIONS DE COURS 2008

SBT 2008

Définis : l'Amphion, une liaison peptidique.

QUESTIONS DE COURS 2007

SE/MTI 2007

Définis : équation bilan, mécanisme réactionnel, polycondensation, polyaddition.

SBT 2007

Définis : un alcool, un polyalcool.

QUESTIONS DE COURS 2006

SE/MTI 2006

Définis : un acide α -aminé, un Amphion, une liaison peptidique, une protéine, la constante d'acidité et le pK_A correspondant d'un couple acide-base, domaine de prédominance.

SBT 2006

Définis : un acide selon Bronsted, une base selon Bronsted.

QUESTIONS DE COURS 2005

SE/MTI 2005

Définis : le temps de demi-réaction.

SBT 2005

Définis : la stéréochimie, la cinétique chimique, le degré de dissociation d'une réaction chimique, la variance d'une réaction chimique.

QUESTIONS DE COURS 2004

SE/MTI 2004

Définis : une réaction en chaîne.

SBT 2004

Définis : la cinétique chimique, le catalyse, une liaison peptidique.

QUESTIONS DE COURS 2003

SBT 2003

Définis : la réaction entre le triester du glycérol et la soude ?

QUESTIONS DE COURS 2002

SE/MTI 2002

Définis : une polyaddition et une polycondensation.

QUESTIONS DE COURS 2000

SBT 2000

Définis : réaction en chaîne.