FÉDÉRATION WALLONIE-BRUXELLES
ENSEIGNEMENT.BE

Les Jurys de la Communauté française de l'enseignement secondaire ordinaire

Consignes d'examen

Cycle	2019-2020/2e cycle
Titre	Jurys Paramédical Bachelier (A1)
Matière	Chimie

Direction de l'organisation des jurys
Rue Adolphe Lavallée, 1
1000 Bruxelles

jurys@cfwb.be
Tél : +32 (0)2 690 85 86
enseignement.be/jurys

FÉDÉRATION WALLONIE-BRUXELLES
ENSEIGNEMENT.BE

I. Informations générales

••• Identification de la matière

Chimie

••• Titre visé, type d'enseignement et l'option

Attestation de réussite de l'épreuve préparatoire donnant accès aux études de bachelier sage-femme et de bachelier infirmier responsable de soins généraux (Paramédical bachelier)

••• Programme

Programme du jury : http://enseignement.be/download.php?do_id=14780

II. Organisation de l'examen

Type d'examen

Examen écrit

Nombre d'heures : 3H

••• Matériel autorisé

Matériel requis : Calculatrice scientifique (non graphique), stylos, effaceur, Tipp-ex, crayons (3 couleurs différentes), latte, rapporteur, gomme.

Matériel autorisé : /

Matériel refusé : calculatrice programmable, GSM, smartphone, tablette, montre connectée

III. Evaluation et sanction des études

Pondération

Note/20

••• Dispense

Rappel des conditions de dispenses : Être présent à l'ensemble des examens. Pas de dispenses partielles si une matière comporte plusieurs examens

Si la moyenne générale est supérieure ou égale à 50%, il y a une dispense pour les matières 60% Si

la moyenne générale est inférieure à 50% il n'y a pas de dispense

IV. Types de questions

Les questions peuvent prendre différentes formes comme par exemple des choix multiples, des exercices numériques, des questions ouvertes, ….

••• Exemples de questions

Les questions suivantes sont des questions posées à d'anciens examens et sont sortie du processus d'évaluation.

6. Sachant qu'un métal forme avec l'oxygène un oxyde M_xO_3 de masse molaire 101,96 g/mol.

a) **Donner le nom et le symbole du métal**. Détailler le raisonnement. /3

b) **Combien** cet élément possède-t-il de protons , de neutrons et d'électrons ? /1.5

c) **Dessiner** son modèle de Bohr. /2.5

d) **Combien** d'électrons célibataires possède cet élément ? /1