

# Examen chimie – CMS

## Contrôle 3

Vendredi 11 avril 2025, 13h15-15h

Matière:

- atomistique,
- liaison chimique
- Stoechiométrie /réactions redox

Format de l'examen: VRAI/FAUX + tableaux + questions ouvertes

Remarque: les archives d'examen sont disponibles sur moodle.

Les thèmes suivants ne sont pas au programme de l'examen de cette année

- la configuration électronique des ions des métaux de transition ( $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ )
- les propriétés périodiques des ions

# Préparation

- Une séance de réponses aux questions sera organisée le vendredi 4 avril de 14h à 16h
- Les anciens examens sont disponibles sur la page Moodle du cours
- Des questions peuvent être posées sur le forum Moodle

## Matériel autorisé pendant l'examen

1. Formulaire personnel: 1 page A4 (recto uniquement) écrit à la main (contenu libre)  
écriture à la main sur ipad puis impression : OK
2. Dictionnaire bilingue non annoté pour étudiants non francophones

## Matériel fourni

Tableau périodique  
(disponible sur moodle)



TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

The image shows a standard periodic table of elements. It includes the title 'TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS' at the top. The table is organized into periods (rows) and groups (columns). Elements are labeled with their chemical symbols and names. The lanthanide and actinide series are shown separately at the bottom.

Informations nécessaires à la résolution des exercices seront ajoutées à l'énoncé des exercices  
(par exemple valeurs d'électronégativité)

Calculatrice:

