



المركز الوطنى للامتحانات المدرسية وتقييم التعلمات

توصيف المجالات المضمونية للاختبارات الكتابية لمباريات ولوج سلك تأهيل أطر التدريس بالمراكز الجهوية لمهن التربية والتكوين - دورة نونبر 2025 -

تخصص الفيزياء والكيمياء

- 🐵 نوع المباراة: ولوج مسلك تأهيل أساتذة التعليم الثانوي الإعدادي ومسلك تأهيل أساتذة التعليم الثانوي التأهيلي بالمراكز الجهوية لمهن التربية والتكوين
 - التخصص: الفيزياء والكيمياء
 - 🔘 الاختــبار: مادة التخصص
 - 💿 المعامل: 20
 - 💿 المحدة: 4 ساعات
 - © مواصفات الاختبار: أسئلة مغلقة من صنف أسئلة الاختيار من متعدد (QCM)
 - لغة الاختبار: اللغة الفرنسية
 - @ المراجع:
 - البرنامج الرسمي للمباراة- تخصص الفيزياء والكيمياء؛
 - مراجع تخصصية لها صلة بالمجالات المذكورة.

Domaine Principal	Sous-domaine Sous-domaine			Poids du domaine principal (%)
	Mécanique du point et du solide	1. Mécanique du point	21%	60%
		2. Mécanique du solide		
		Cinématique du solide - Cinématique et dynamique du solide - Théorèmes généraux		
	Électricité et électro- magnétisme	1. Électrostatique	21%	
		2. Magnétostatique		
		3. Lois générales de l'électromagnétisme dans le vide		
		4. Electromagnétisme dans la matière		
		Milieux conducteurs - Milieux diélectriques		
		5. Induction electromagnetique		
		6. Courants et dipôles électriques 7. Pásaguy álastriques dans l'APOS		
		7. Reseaux electriques dans l'ARQS		
		8. Électronique analogique		
	Optique et ondes	1. Notions d'optique géométrique et formation d'images 2. Étude de quelques systèmes centrés simples dans les conditions de Gauss	9%	
Physique		3. Interférences lumineuses		
		Modèle scalaire de la lumière - Interférences non localisées entre deux ondes cohérentes		
		entre elles		
		4. Diffraction de la lumière		
		5. Polarisation des ondes lumineuses		
		6. Propagation libre d'ondes électromagnétiques dans le vide		
		7. Réflexion d'une onde électromagnétique sur un conducteur métallique		
		<u> </u>		
		8. Ondes acoustiques		
	Thermodynamique Physique quantique, atomique et nucléaire	1. 1er principe - 2ème principe de la thermodynamique et leurs applications	9%	
		2. Phénomènes quantiques		
		3. Potentiels carrés et systèmes quantiques		
		4. Éléments de Physique nucléaire		
		5. Physique atomique		
		6. Modèle quantique de la structure des atomes		

Domaine Principal	Sous-domaine			Poids du domaine principal (%)
Chimie	Chimie des solutions aqueuses et électrochimie	1. Généralités sur les solutions aqueuses 2. Réactions acido-basiques 3. Réactions de précipitation 4. Électrochimie Réactions d'oxydo-réduction - Piles et accumulateurs.	18%	
	Atomistique, liaisons chimiques et cristallographie	1. Théorie classique 2. Théorie quantique 3. Structure des atomes et configuration électronique 4. Liaisons chimiques Liaisons covalentes - Liaisons ioniques et intermoléculaires 5. Notions générales de cristallographie	8%	
	Chimie organique et méthodes Physicochimiques Thermodynamique Chimique	1. Isomérie Isomérie constitutive - Stéréo-isomérie 2. Effets électroniques 3. Réactivité chimique Généralités - Alcanes et dérivés monohalogénés - Alcènes - Benzène et composés aromatiques - Alcools - Amines - Composés carbonylés - Acides carboxyliques et dérivés - Acides aminés et acides gras 4. Méthodes de séparation 5. Méthodes d'analyse et de dosage 6. Application du 1er principe de la thermodynamique à un système siège d'une réaction chimique 7. Application du 2nd principe de la thermodynamique à un système siège d'une réaction chimique	8%	40%
	Équilibres chimiques Cinétique chimique et catalyse	1. Équilibres chimiques 2. Notion de vitesse d'une réaction 3. Facteurs cinétiques 4. Notion de mécanisme réactionnel 5. Catalyse	6%	