

**MINISTERUL EDUCAȚIEI ȘI CERCETĂRII**  
**CENTRUL NAȚIONAL DE DEZVOLTARE A ÎNVĂȚĂMÂNTULUI PROFESIONAL ȘI TEHNIC**

**FIȘA DE EVALUARE**

în vederea certificării calificării profesionale,

**Anul școlar:** .....; **sesiunea:** .....

Numele și prenumele candidatului: .....

Centrul de examen unde se susține examenul: .....

Unitatea de învățământ de unde provine candidatul: .....

Locul de desfășurare a probei practice: .....

Calificarea profesională: **OPERATOR INDUSTRIA DE PRELUCRARE A ȚIȚEIULUI ȘI PETROCHIMIE**

Standarde de pregătire profesională (SPP) aprobate prin: **OMENCS 4121/2016**

Rezultatele învățării vizate a fi atinse (conform SPP):

**Cunoștințe:**

**3.1.2** Soluții. Concentrația soluțiilor. Prepararea soluțiilor procentuale, molare, normale.

**Abilități:**

**3.2.2** Executarea operațiilor de pregătire a probelor de materii prime în vederea efectuării de determinări fizico-chimice:

- a) Executarea mojarării probelor solide.
- b) Prepararea de soluții prin dizolvarea substanțelor în apă.
- f) Măsurarea maselor cu ajutorul balanțelor analitice.
- g) Măsurarea volumelor de lichide cu ajutorul ustensilelor de laborator.

**3.2.3** *Calculul concentrației procentuale/molare/normale și titrului unei soluții.*

**3.2.6** Prepararea soluțiilor apoase de diferite concentrații.

**3.2.9** Utilizarea corectă a vocabularului comun și a celui de specialitate.

**Atitudini:**

Asumarea inițiativei în rezolvarea unor probleme care apar la locul de muncă

**Titlu temă pentru proba practică extrasă:** Prepararea unei soluții de concentrație molară din soluție de concentrație procentuală

**Enunțul temei pentru proba practică:** Preparați 200 ml soluție de hidroxid de sodiu de concentrație 0,1 m, având la dispoziție o soluție de NaOH 10% ( $\rho = 1,07 \text{ g/cm}^3$ ). Se dau:  $A_{\text{Na}}=23$ ;  $A_{\text{H}}=1$ ;  $A_{\text{O}}=16$ .

**Sarcini de lucru:**

1. Selectarea reactivilor și ustensilelor de pe masa de lucru.
2. Calculul volumului de soluție de NaOH 10% necesară pentru prepararea soluției 0,1 N.
3. Măsurarea volumului necesar de soluție de NaOH 10%.
4. Prepararea soluției normale prin completare cu apă distilată.

Pentru proba orală, veți prezenta aparatura de laborator pe care ați utilizat-o pentru efectuarea lucrării practice, veți enumera etapele de lucru la prepararea soluției și veți prezenta cel puțin trei norme de securitate și sănătate în muncă pe care trebuie să le respectați.

**Timp de lucru:** 60 min

Nr. crt.	A. Criterii de evaluare <sup>1</sup> a candidatului la proba practică	Indicatori de realizare <sup>2</sup>	Punctaj maxim pe indicator	Punctaj acordat		
				Evaluator 1	Evaluator 2	Evaluator 3
1.	Primirea și planificarea sarcinii de lucru	Alegerea aparaturii necesare pentru efectuarea lucrării.	5 p			
		Pregătirea aparaturii necesare lucrării de laborator.	5 p			
		Asigurarea condițiilor de desfășurare a lucrării cu respectarea normelor cu privire la securitatea și sănătatea în muncă și protejarea mediului	5 p			
2.	Realizarea sarcinii de lucru	Identificarea aparaturii și a reactivilor necesari preparării unei soluții apoase de hidroxid de sodiu	10 p			
		Calcularea volumului de soluție de NaOH 10% necesar pentru prepararea soluției 0,1 N.	10 p			
		Măsurarea volumului necesar de soluție de NaOH 10%	10 p			
		Prepararea soluției normale prin completare cu apă distilată.	15 p			
		Asigurarea ordinii la locul de muncă în timpul și la finalul lucrării	10 p			
TOTAL MAXIM PROBĂ PRACTICĂ <sup>3</sup>			70 p			
Nr. crt.	B. Criterii de apreciere a performanței candidatului la proba orală	Indicatori de realizare	Punctaj maxim pe indicator	Punctaj acordat		
				Evaluator 1	Evaluator 2	Evaluator 3
1.	Prezentarea si promovarea sarcinii realizate(proba orală)	Prezentarea aparaturii de laborator necesară preparării soluției apoase de hidroxid de sodiu	10p			
		Enumerarea etapelor lucrării de laborator tehnologic	5p			
		Prezentarea a cel puțin trei norme de securitate și sănătate în muncă care au fost respectate în timpul efectuării lucrării practice.	10p			
		Utilizarea corectă și coerentă a termenilor de specialitate în mesajele orale transmise.	5p			
TOTAL MAXIM PROBA ORALĂ <sup>4</sup>			30 p			
PUNCTAJ TOTAL <sup>5</sup>			100 p			
PUNCTAJ FINAL <sup>6</sup>						

<sup>1</sup> Criteriile de evaluare sunt enunțuri asociate competențelor/rezultatelor învățării care specifică cu mai multă exactitate rezultatele elevului, prin indicarea unor standarde prin care se poate măsura nivelul de dobândire a competenței. Fiecărui criteriu i se alocă un punctaj maxim.

<sup>2</sup> Fiecare criteriu este detaliat prin indicatori de realizare, definiți în relație cu competențele/rezultatele învățării. Fiecărui indicator i se alocă un număr de puncte. Suma punctelor indicatorilor este egală cu punctajul maxim al criteriului.

<sup>3</sup> Se trece de către fiecare evaluator punctajul total obținut de candidat pentru toate criteriile

<sup>4</sup> Se trece de către fiecare evaluator punctajul total obținut de candidat pentru toate criteriile

<sup>5</sup> Se trece de către fiecare evaluator punctajul total acordat pentru candidat

<sup>6</sup> Se calculează punctajul final ca medie aritmetică a punctajelor acordate de fiecare dintre cei trei evaluatori

<sup>7</sup> Se completează de un membru al comisiei de examinare. Răspunsurile la întrebări vor fi luate în considerare la acordarea punctajului la proba orală

## Întrebările Comisiei<sup>7</sup>

ÎNTREBARE	Observații referitoare la răspunsurile la întrebări ale candidatului

**Observațiile Comisiei de examinare referitoare la realizarea probei practice pentru motivarea punctajului acordat**

[illegible]

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

**Rezultatul final stabilit de comisia de examinare pe baza evaluării probei practice și a probei orale:**

<b>Admis</b>	<b>Cu punctajul final</b>	<b>100p – 95 p</b>	<b>94,99p – 85p</b>	<b>84,99p – 75p</b>	<b>74,99p – 60p</b>
	<b>Cu calificativul</b>	<b>Excelent</b>	<b>Foarte bine</b>	<b>Bine</b>	<b>Satisfăcător</b>

<b>Respins</b>	<table><tr><td></td><td><b>Cu punctajul final</b></td><td></td></tr></table>		<b>Cu punctajul final</b>	
	<b>Cu punctajul final</b>			

**Evaluatori**  
**(numele, prenumele și semnătura):**

Evaluator 1: .....

Evaluator 2: .....

Evaluator 3: .....

Data: .....

**Președinte de comisie**  
**(numele, prenumele și semnătura):**

.....