

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.*

3.2.4 Diluarea/concentrarea unei soluții.

3.2.5 Calculul masei/volumului de componenți în vederea diluării/concentrării 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 soluțiilor apoase prin diluarea soluțiilor procentuale

Enunțul temei pentru proba practică: Preparați o soluție de acid clorhidric amestecând 10 mL soluție de acid clorhidric 7% (10.33 g soluție acid clorhidric 7%) cu 90 mL apă distilată (90 g apă distilată) și calculați concentrația procentuală a soluției obținute.

Sarcini de lucru:

1. Alegerea aparaturii necesare pentru prepararea soluției de acid clorhidric.
2. Pregătirea aparaturii pentru realizarea lucrării.
3. Prepararea soluției de acid clorhidric.
4. Calcularea concentrației procentuale a soluției obținute.
5. Etichetarea sticlei de reactiv.

Proba orală:

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 apoase și veți prezenta cel puțin trei norme de securitate și sănătate în muncă pe care trebuie să le respectați în timpul operațiilor de preparare a soluției .

Timp de lucru: 60 min

Nr. crt.	A. Criterii de evaluare ¹ a candidatului la proba practică	Indicatori de realizare ²	Punctaj maxim pe indicator	Punctaj acordat		
				Evaluator 1	Evaluator 2	Evaluator 3
1.	Primirea și planificarea sarcinii de lucru (maxim 20 p)	Alegerea aparaturii necesare pentru prepararea soluției de acid clorhidric.	10 p			
		Pregătirea aparaturii necesare pentru prepararea solutiei.	10 p			
2.	Realizarea sarcinii de lucru (maxim 50 p)	Măsurarea volumului de soluție de acid clorhidric.	10 p			
		Măsurarea volumului de apă distilată.	10 p			
		Prepararea soluției de acid clorhidric.	10 p			
		Calcularea concentrației procentuale a soluției de acid clorhidric.	10 p			
		Transvazarea soluției în sticla de reactiv și etichetarea sticlei de reactiv.	10 p			
TOTAL MAXIM PROBĂ PRACTICĂ³			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 sarcinii realizate (maxim 30 p)	Prezentarea aparaturii de laborator necesare preparării soluției de acid clorhidric	5 p			
		Enumerarea etapelor de lucru la prepararea soluției prin diluare	10 p			
		Prezentarea a cel puțin trei norme de securitate și sănătate în muncă care au fost respectate în timpul efectuării lucrării practice.	10 p			
		Utilizarea corectă și coerentă a termenilor de specialitate în mesajele orale transmise.	5p			
TOTAL MAXIM PROBA ORALĂ⁴			30 p			
PUNCTAJ TOTAL⁵			100 p			
PUNCTAJ FINAL⁶						

¹ 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.

² 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.

³ Se trece de către fiecare evaluator punctajul total obținut de candidat pentru toate criteriile

⁴ Se trece de către fiecare evaluator punctajul total obținut de candidat pentru toate criteriile

⁵ Se trece de către fiecare evaluator punctajul total acordat pentru candidat

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

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

Întrebările Comisiei⁷

ÎNTREBARE	Observații referitoare la răspunsurile la întrebări ale candidatului

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

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

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

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

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

Evaluatori
(numele, prenumele și semnătura):

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

Evaluator 1:

Evaluator 2:

Evaluator 3:

Data: