

ESAME DI STATO PER L'ABILITAZIONE ALLA PROFESSIONE DI CHIMICO I SESSIONE 2025

Prima prova - Temi proposti

- 1. Analisi di materiali complessi multicomponente
- 2. Preparazione di soluzioni tampone, calcolo del loro pH, proprietà dei tamponi
- 3. Le reazioni di sostituzione nucleofila alifatica

Tempo massimo stabilito: 2 ore

Seconda prova - Temi proposti

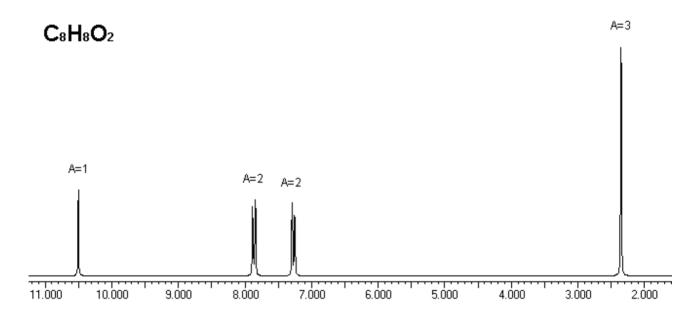
- 1. Il processo Haber-Bosch per la produzione industriale di ammoniaca da H2 e N2
- 2. Processi di polimerizzazione tramite policondensazione
- 3. Aspetti industriali della sintesi dell'Aspirina

Tempo massimo stabilito: 2 ore

Prova pratica - Temi proposti

- 1. Si vuole portare all'ebollizione, a P = 1 atm, una soluzione di urea in acqua, preparata aggiungendo 24.0 g di urea, CH4N2O, a 0.500 litri di acqua. A che temperatura si raggiungerà l'ebollizione? [dati: Teb acqua pura = 100 °C; keb (H2O) = 0.512 °C Kg/mol, dacqua = 1.00 g/mL]
- 2. 0.190 mol di un acido debole HA sono state trattate con 0.050 mol di KOH e il volume della soluzione è stato portato a un litro, ottenendo un pH di 4.75. Qual è il pKa dell'acido HA? Quante moli di acido cloridrico sarebbero necessarie per portare il pH della soluzione a 4.50?
- 3. Scrivere la struttura (e motivare la scelta) di una molecola organica che ha formula bruta C8H8O2, il cui spettro IR mostra un picco intenso attorno a 1700 cm-1, e il cui spettro 1H-NMR presenta quattro picchi con le seguenti caratteristiche:

Spostamento chimico (ppm)	Area relativa del picco	Molteplicità
10.50	1	1 (singoletto)
7.86	2	2 (doppietto)
7.27	2	2 (doppietto)
2.35	3	1 (singoletto)



Tempo massimo stabilito: 2 ore

Prova orale - Esempi di domande poste

Acido benzoico (spettroscopia C-NMR, effetto sostituenti sull'anello, acidità derivati sostituiti), ossidazione del Fe in condizioni acide (H₂SO₄ vs HNO₃), catalizzatore del processo Haber-Bosch (ruolo ossidi), impurezze metalliche in preparati farmaceutici (ICP-MS, digestione campione, inquinamento da Hg)