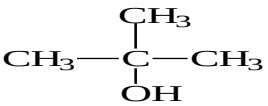
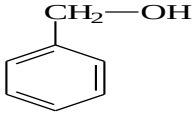
FIȘĂ DE LUCRU -ALCOOLI -Clasa a X-a

Profesor Bodea Corina Marcela
Liceul Teoretic "Emil Racoviță", Baia Mare

1. **Completați tabelul următor:**

Nr. crt.	Formulă de structură	Nomenclatură (1 denumire)	Tipul alcoolului (2 clasificări)
1.	CH_3 -CH_2 -CH=CH-CH_2-OH		
2.	CH_3 -CH_2 –(CH_2)$_3$ -CH_2 -OH		
3.	CH≡C-CH_2 -OH		
4.			
5.	HO-CH_2 -CH_2 -CH_2 -OH		
6.			

2. **Scrieți structura și denumirea alcoolului care are:**
   a) 5 atomi de carbon, numai legături simple și 3 grupări hidroxil
   b) 5 atomi de carbon, 1 legătură dublă și 1 grupare hidroxil
3. **Pentru hexanol, scrieți și denumiți câte 2 izomeri de catenă, 2 de poziție și 2 de funcțiune.**
4. **Calculați compoziția procentuală masică pentru glicerină.**
5. **Un alcool monohidroxilic saturat este supus arderii.**

Știind că prin arderea a 18,4 g alcool s-au obținut 35,2 g CO_2 , se cere:

   a. Determinați formula moleculară a alcoolului
   b. Calculați volumul de aer (20% O_2) consumat in reactia de ardere.

6. **Alegeți varianta corectă:**
   c. Alcoolii conțin în molecula lor gruparea *–OH / -COOH*
   d. Între moleculele de alcool se stabilesc legături *covalente / de hidrogen*
   e. Metanolul *este / nu este* solubil în apă
   f. Glicerina conține în moleculă *două / trei* grupe hidroxil.