Aufgaben für 10 b, c

Abgabe bis 15.5.20 an brandau-eckey@mbr-do.de

Eigenschaften der Alkanole

1. Ergänze die Tabelle zu den Alkanolen.

Name	Molekül -	Schmelz-	Siede-	Löslich-	Löslich-	Viskosität
	formel	temperatur	temperatur	keit in	keit in	
				Wasser	Benzin	
Methanol				ja		
Ethanol				ja		
	C ₃ H ₇ OH			nein		
	C ₄ H ₉ OH			nein		
	C ₅ H ₁₁ OH			nein		

2. Struktur und Eigenschaftena) Innerhalb der homologen Reihe verände	rn sich die Eigenschaften schrittweise.
Die Wasserlöslichkeit nimmt ab, die Benzin	löslichkeit nimmt, weil die
wasserfeindliche	_ (Kohlenwasserstoffkette) wird
Dadurch wird der Einfluss der	Hydroxylgruppe
und der wasserfeindliche Einfluss der	nimmt zu.
Die Siedetemperatur, Schmelztemperatur u homologen	ınd Viskosität nimmt innerhalb der
Reihe der Alkanole mit	Molekülgröße (Kettenlänge) zu.

3. Zeichne das Butanolmolekül und beschrifte es mit folgenden Begriffen : Hydroxylgruppe, Alkylgruppe, hydrophil, wasserfeindlich, polar, wasserfreundlich, Kohlenwasserstoffkette, hydrophob, unpolar.