# תמיסות

## שאלה 20

היעזר בשולחן העבודה ובדוק את מסיסותם של החומרים הבאים :

1. אתאנול מתמוסס / לא מתמוסס במים כי :

בין המולקולות של אתאנול ובין המולקולות של המים יש קשרי מימן \ קשרי ון-דר-וולס. מולקולות האתאנול **(**יכולות )/ אינן יכולותלהשתלב בין מולקולות המים ע"י יצירת (קשרי מימן \ קשרי ון-דר-וולס ביניהן .

1. אתאנול (מתמוסס) /לא מתמוסס בהקסאן כי :

בין המולקולות של אתאנול ובין מולקולות של ההקסאן יש קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס ) מולקולות האתאנול (יכולות) / אינן יכולות להשתלב בין מולקולות ההקסאן ע"י יצירת קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס ) ביניהן .

1. מתאנול (מתמוסס) / לא מתמוסס בהקסאן כי :

בין המולקולות של מתאנול ובין מולקולות ההקסאן יש קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס)

מולקולות המתאנול (יכולות )/ אינן יכולות להשתלב בין מולקולות ההקסאן ע"י יצירת

קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) ביניהן .

1. מתאנול ( מתמוסס )/ לא מתמוסס במים כי :

בין המולקולות של מתאנול ובין המולקולות של המים יש (קשרי מימן ) / קשרי ון דר ולסמולקולות המתאנול (יכולות )/ אינן יכולות להשתלב בין מולקולות המים ע"י יצירת

**(**קשרי מימן )/ קשרי ון דר ולס

1. פרופאנול (מתמוסס) / לא מתמוסס במים כי :

בין המולקולות של פרופאנול ובין המולקולות של המים יש(קשרי מימן ) / קשרי ון דר ולסמולקולות הפרופאנול (יכולות )/ אינן יכולות להשתלב בין מולקולות המים ע"י יצירת (קשרי מימן )/ קשרי ון דר ולס

1. פרופאנול (מתמוסס /) לא מתמוסס בהקסאן כי :

בין המולקולות של פרופאנול ובין מולקולות ההקסאן יש קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס)

מולקולות הפרופאנול (יכולות )/ אינן יכולות להשתלב בין מולקולות ההקסאן ע"י יצירת

קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) ביניהן .

1. אצטון (מתמוסס ) / לא מתמוסס בהקסאן כי :

בין המולקולות של אצטון ובין מולקולות ההקסאן יש קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) מולקולות האצטון **(יכולות )/ אינן יכולות** להשתלב בין מולקולות ההקסאן ע"י יצירת קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) ביניהן .

1. דו מתיל אתר (מתמוסס /) לא מתמוסס בהקסאן כי :

בין המולקולות של דו מתיל אתר ובין מולקולות ההקסאן יש קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס)מולקולות האתר (יכולות )/ אינן יכולות להשתלב בין מולקולות ההקסאן ע"י יצירתקשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) ביניהן .

1. הקסאן מתמוסס /(לא מתמוסס )במים כי :

בין המולקולות של הקסאן יש קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) ובין המולקולות של המים יש (קשרי מימן )/ קשרי ון דר ולס מולקולות ההקסאן יכולות / (אינן יכולות) להשתלב בין מולקולות המים ע"י יצירת קשרי מימן / (קשרי ון דר ולס) ביניהן .

1. אצטון (מתמוסס) / לא מתמוסס במים כי :

בין המולקולות של אצטון קיים מוקד חמצן העשוי להשתלב ב (קשרי המימן )/ קשרי ון דר ולס שבין מולקולות המים .

1. אתר מתמוסס / לא מתמוסס במים כי :

בין המולקולות של אתרקיים מוקד חמצן העשוי להשתלב ב (קשרי המימן )/ קשרי ון דר ולס שבין מולקולות המים .

## שאלה 21

 איזה מבין הניסוחים הבאים מתאר המסה של מתאנול במים ?

1. CH3OH(l) → CH3OH(aq)
2. CH3OH(l) + H2O(l) → CH3O-(aq) + H3O+(aq)

## שאלה 22

איזה מבין הניסוחים הבאים מתאר המסה של אתאנול ב- CCl4(l)

 א . C2H5OH(l) + CCl4(l) → C3H6OCl

 ב . C2H5OH(l) → C2H5OH(CCl4)

## שאלה 23

מהו המודל המתאר תמיסה של NaCl במים ?

 

 1. 2.

 

 3. 4.

## שאלה 24

מהו המודל המתאר תמיסה של I2 ב- CCl4 ?

 

 1. 2.

 

 3. 4.