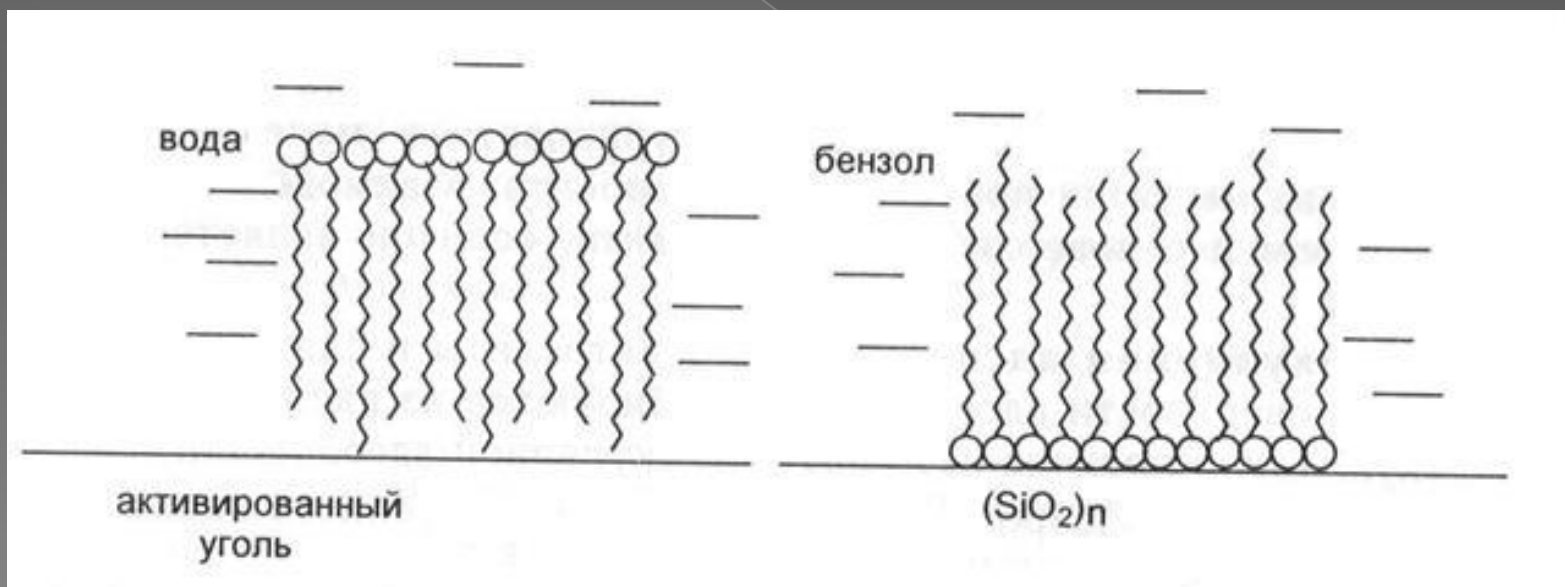


Адсорбция на границе твёрдое тело - раствор

- Гидрофобные
- Гидрофильные



Адсорбция электролитов

- Влияние природы растворителя, растворенного вещества, структуры и свойств поверхности адсорбента на величину адсорбции из растворов может быть представлено лишь качественно. Преимущественная адсорбция из растворов или катиона или аниона зависит от природы ионов – их заряда, радиуса и степени гидратации. Чем больше заряд иона, тем лучше он адсорбируется. Из ионов с одинаковым зарядом лучше сорбируется ион, имеющий наибольший радиус, т.к. он имеет наименьшую степень гидратации. Гидратная оболочка препятствует адсорбции, поэтому чем меньше степень гидратации, тем ион лучше адсорбируется.

Правило Фаянса-Панетта



Ионообменная адсорбция

- Ионнообменная адсорбция — это обратимый процесс стехиометрического обмена ионами между раствором электролитов и твердым телом..

Спасибо за внимание!

