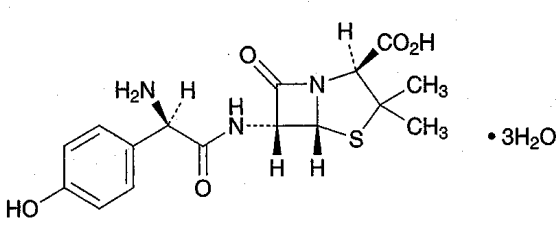
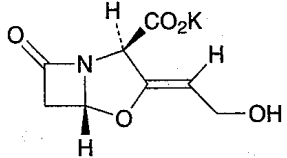


物理化学的性質

アモキシシリン

有効成分名	アモキシシリン (アモキシシリン水和物)	
構造式		
解離定数	pKa <sub>1</sub> : 約2.6、pKa <sub>2</sub> : 約7.3、pKa <sub>3</sub> : 約9.7	
溶解度 (37°C)	pH1.2 : 30.7mg/mL pH4.0 : 3.8mg/mL pH6.8 : 4.9mg/mL 水 : 3.6mg/mL <span style="float: right;">(飽和溶液法)</span>	
安定性	水	なし
	液性(pH)	なし
	光	なし
	その他	なし
備考	なし	

クラブラン酸カリウム

有効成分名	クラブラン酸カリウム	
構造式		
解離定数	pKa : 約2.36	
溶解度 (37°C)	pH1.2 : 1g/0.4mL pH4.0 : 1g/0.4mL pH6.8 : 1g/0.4mL 水 : 1g/0.4mL	
安定性	水	水溶液中で主に炭酸ガスと塩基性物質に分解し、分解の進行に伴い水溶液はアルカリ性に傾き、さらに分解が促進される。この現象は、イオンの苛電とその濃度によって規定され、高濃度になるほど相互作用が増大し、不安定になると考えられる。
	液性(pH)	種々のpHで分解速度を観測した所、分解は一次反応速度で進行し、緩衝塩の触媒作用によって大きく影響された。触媒反応速度定数を三種類の緩衝塩濃度で測定したところ、緩衝塩の触媒作用によらない反応の速度定数kpHのpH依存性から、アルカリ性溶液中での分解は全体として酸性溶液中より約10倍早く進行する。pH3.94、6.67、8.74におけるアレニウスの活性化エネルギーはそれぞれ19.0、14.7、18.3kcal/molであった。クラブラン酸カリウムをpH4.0~9.0のブリトン・ロビンソン緩衝液に溶解した0.02%溶液を25°Cで7日間保存し、外観、吸光度、透過率、pH及び力価について検討したところ、酸性度及びアルカリ度の強くなるほどより不安定であり、pH6付近が最も安定であった。
	光	なし
	その他	30°C、相対湿度75%、開封下で3箇月間保存するとき、1箇月時点において吸湿が著しく、褐色の粘稠な液状となった。
備考	なし	