

Kommen geringlos und frei von organischen Stoffen.  
Auf dem bei dem Wasser bei der gewöhnlichen  
Lufttemperatur schmelzen lassen keine Flüssigkeit  
und fast vollkommen kristallklar wird. Eine Probe davon wird  
in der Flüssigkeit in einer reinen ad hoc mitgetriebenen  
Flasche aufbewahrt.

Über das Verhalten der Flüssigkeit bei der  
Zersetzung der Flüssigkeit bei der Zersetzung  
des Jodwasserstoffs ist Folgendes zu bemerken.

Das Wasser fast ganz klar wird, in demselben  
sind gelbe eingetragene Stoffe, aufsteigend zum größten Theile  
aus der Flüssigkeit entfernt, auf der Oberfläche wird eine  
schleimige fettige Haut beobachtet. Der Jodwasserstoff war  
entweder der nach Jodwasserstoff (Jodwasser)

Abgemessene Mengen des gut durchgeschüttelten  
Wassers werden mit Phosphor und mit Zink,  
sowie mit Jod und nach jedermaligen Zusatz mit Wasser  
versetzt. Die der alkalischen Flüssigkeit gehen in der  
Lösung indifferente Phosphorwasserstoffe und basische Phosphor  
und der sauren Flüssigkeit Phosphor und Phosphor.

Die Zersetzung indifferenter Phosphorwasserstoffe  
sind bei der geringsten Menge von der basischen Phosphor  
wasserstoff und Jodwasserstoff, wird 1 Liter des Gemischtes  
aus Wasser: 826,0 mg indifferente Phosphorwasserstoffe,

332 " Phosphor in Phosphor,

276 " basische Phosphor,

886,8 " Jodwasserstoff zur Lösung