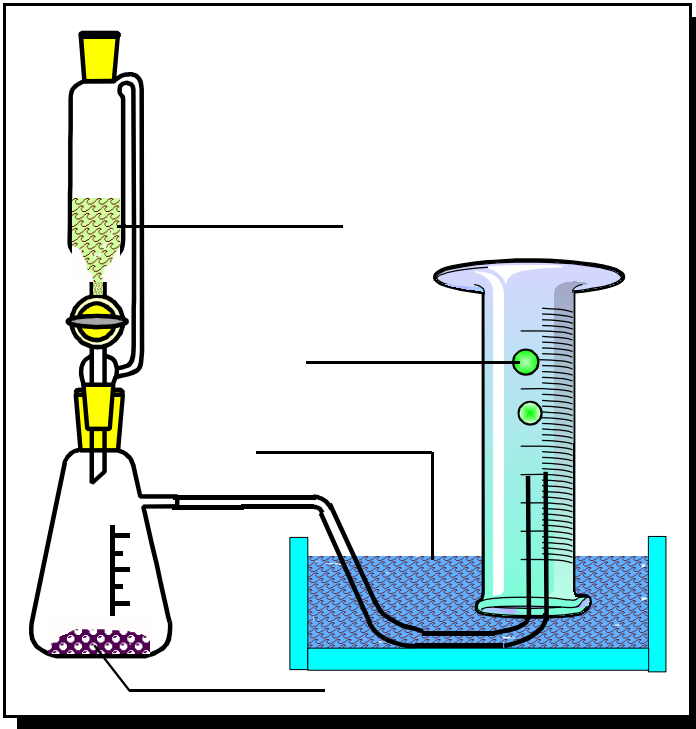


Chlorerzeugung durch Reaktion von konzentrierter Salzsäure mit Kaliumpermanganat



Versuch: Konzentrierte Salzsäure wird aus dem Tropftrichter auf Kaliumpermanganat geleitet, das sich in einem Erlenmeyerkolben mit seitlichem Ansatz befindet.

1. Aufgabe: Beschrifte die Skizze!

2. Beobachtung: _____

3. Erkläre die Funktion

- a) der pneumatischen Wanne?
- b) des Druckausgleichs beim Tropftrichter

zu a) _____

 zu b) _____

4. Formuliere eine **Reaktionsgleichung** für obige Reaktion.

5. Wie kann **Chlorgas unschädlich** gemacht werden?

6. Nenne die **wesentlichen Eigenschaften** von Chlor:

Namensherkunft		Giftwirkung	
Symbol		Geruch	
Molekülformel		Farbe des Gases	
Atommasse [g/mol]		Löslichkeit in Wasser [g/l]	
Schmelzpunkt [° C]		Verwendung als Element	
Siedepunkt [°C]			
Dichte des Gases [g/l]			
Dichte flüssigen Chlors [g/ml]			
MAK-Wert [mg/m ³]/[ml/m ³]			