

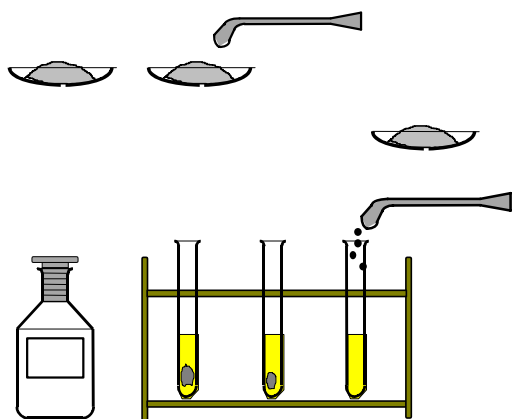
Name: _____

Klasse: _____

Reaktionen verdünnter Salpetersäure mit Metallen

Information: Verdünnte Salpetersäure enthält H_3O^+ -Ionen und Nitrationen. Mit unedlen Metallen entwickelt sie Wasserstoff, der mit der Knallgasprobe nachgewiesen werden kann. Gleichzeitig bilden sich Salze der Salpetersäure, die Nitrate.

Aufgabe: Prüfe die ausstehenden Metalle (1), (2) und (3) mit Salpetersäure und entscheide, ob es sich um edle oder unedle Metalle handelt.



Zu diesem Zweck werden drei Reagenzgläser mit ca. 5 ml Salpetersäure $c \sim 1,0 \text{ mol/l}$ befüllt und in einen Reagenzglasgestell gebracht. Die Metalle, die in Pulver- oder Körnerform ausgeteilt sind, werden mit Hilfe eines Spatels in die Reagenzgläser gegeben. Notiere die Beobachtungen und fülle die Tabelle aus!

Beobachtungen:

.....

.....

Ergebnis:

.....

.....

Reaktionsgleichungen:

.....

.....

Metall	Entwicklung von Wasserstoff	Name des Salzes
1) Zink-Pulver		
2) Magnesium-Späne		
3) Kupferkörner		