

# Lösungen der Olympischen Aufgaben:



Cool Chemistry  
Die Olympischen  
Wasserspiele!

## Rätsel 1:

### Der Nebel in der Flasche

D: fest drücken und loslassen

Beim Drücken wird die Luft in der Flasche warm und kann mehr Feuchtigkeit aufnehmen. Lässt man los, kühlt die Luft wieder ab und die zuvor aufgenommene Feuchtigkeit wird als Nebel-Tröpfchen sichtbar.

## Rätsel 2:

### Die Flaschenfontäne

D: mit heißem Wasser übergießen

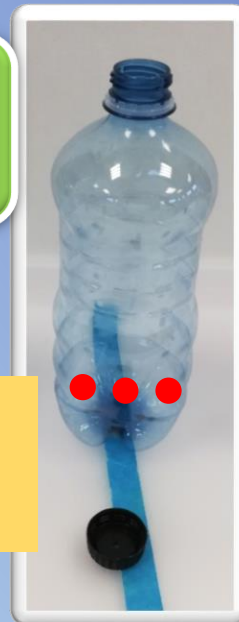
Gießt man heißes Wasser auf die Flasche, so erwärmt sich die Luft in der Flasche und dehnt sich aus. Dadurch braucht sie mehr Platz und verdrängt das Wasser, das dann aus dem Strohhalm herausspritzt!

## Rätsel 3:

### Die löchrigen Flaschen

Bei der mit den Löchern  
**nebeneinander!**

Damit Wasser aus der geschlossenen Flasche fließen kann, muss auch Luft hinein können. Wenn die Löcher nebeneinander sind kann nirgends Luft hinein, und dadurch auch kein Wasser hinaus. Erst wenn der Deckel geöffnet wird kann Luft in die Flasche gelangen.



## Rätsel 4:

### Der durchlöcherte Plastiksack!

So viele Stifte, bis der Sack  
platzt! 😊

Trotz der vielen Löcher hält der Beutel dicht. Der Grund: Plastik ist dehnbar und lässt sich leicht verformen. Wenn du den Beutel durchbohrst, legen sich die Plastikteilchen eng um den Stift und umschließen ihn, so dass kein Wasser herausrinnt.