

**Sur votre cahier corrigez vos réponses en vert :**

**Correction exercice 14 p.71**

a) La masse sur la balance a changé car le gaz dissous s'est échappé dans l'air.

b) Le gaz formé est du dioxyde de carbone car le test à l'eau de chaux est positif.

c) masse de gaz = masse totale - masse finale

$$\text{Masse de gaz} = 153,97 \text{ g} - 153,27 \text{ g}$$

$$\text{Masse de gaz} = 0,70 \text{ g}$$

**Correction exercice 16 p.71**

a) 1er cas: à température ambiante

Volume d'eau	2 L	1L
Masse de gaz dans l'eau	$2003 \text{ g} - 2000\text{g}$ $= 3 \text{ g}$	?

A température ambiante, on peut dissoudre  $3 : 2 = 1,5 \text{ g}$  de gaz dans 1 L d'eau.

Donc la solubilité du dioxyde de carbone est de 1,5 g/L

2ème cas: dans l'eau fraîche

Volume d'eau	2 L	1L
Masse de gaz dans l'eau	$2007 \text{ g} - 2000\text{g}$ $= 7 \text{ g}$	?

A température ambiante, on peut dissoudre  $7 : 2 = 3,5 \text{ g}$  de gaz dans 1 L d'eau.

Donc la solubilité du dioxyde de carbone est de 3,5 g/L

