



**BENEDETTO
VARCHI**
Montevarchi

IL PROBLEMA DEL MESE

QUESITO DI CHIMICA PER IL BIENNIO

SOLUZIONE

- 1) Il gas in questione è **Ossigeno** perché ravviva la fiamma
- 2) In base alla legge di Proust il rapporto tra $m_H : m_{Cl} : m_O = 1 : 35,45 : 48$
Quindi $m_O : m_{HClO_3} = 48 : 84,45$
Ovvero $X : 15 = 48 : 84,45$
X = 8,53 g (massa ossigeno in 15 g di $HClO_3$)
- 3) Valore % $8,53/15 \times 100 = 56,87 \%$ (**% ossigeno in Acido clorico**)