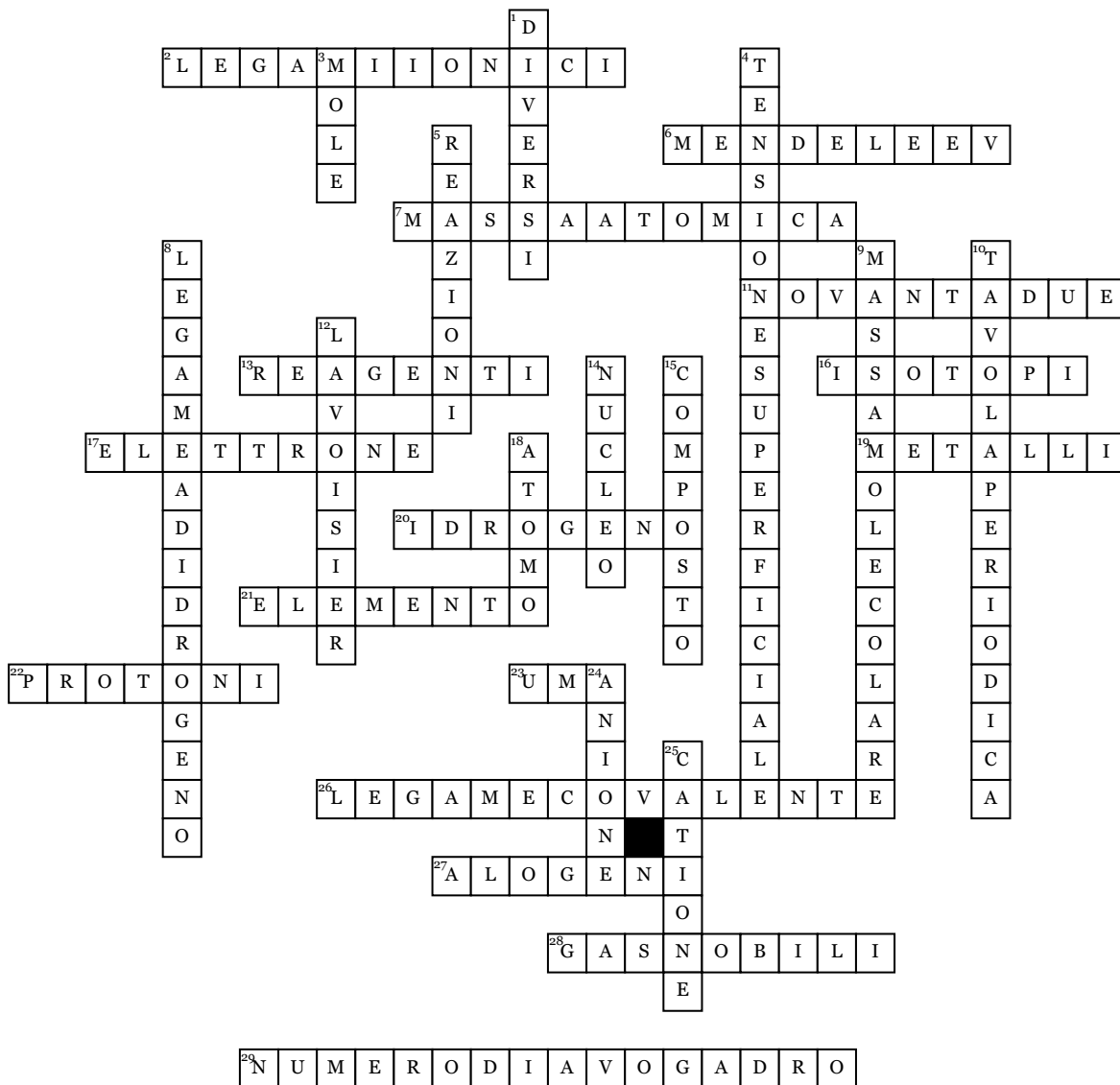


# Chimica



## Across

- 2.** legami che si formano tra metalli e non metalli  
**6.** chimico che nel 1880 ha classificato gli elementi secondo le proprietà chimiche e fisiche, secondo il peso atomico crescente  
**7.** massa di un elemento relativa all'atomo di Carbonio  
**11.** il numero degli elementi naturali  
**13.** vengono trasformati in una reazione chimica  
**16.** lo sono il deuterio ed il tritio  
**17.** gira intorno al nucleo dell'atomo  
**19.** sono buoni conduttori di corrente

- 20.** l'elemento più abbondante in natura  
**21.** sostanza pura che non può essere trasformata in sostanze più semplici  
**22.** loro si che hanno una carica!  
**23.** vale 1/12 del carbonio 12  
**26.** tiene insieme gli atomi presenti nella molecola d'acqua  
**27.** elementi del VII Gruppo  
**28.** sono già stabili  
**29.** numero di particelle contenuto in una mole

## Down

- 1.** Devono esserlo gli atomi per ottenere un composto  
**3.** unità di base della chimica

- 4.** proprietà delle molecole d'acqua  
**5.** ne avvengono molte in chimica  
**8.** tiene insieme le molecole d'acqua  
**9.** per NaOH è 40  
**10.** in chimica la più famosa ha origini russe  
**12.** il padre della chimica moderna  
**14.** dove si concentra tutta la massa di un atomo  
**15.** due o più elementi legati tra loro  
**18.** in greco significa indivisibile  
**24.** atomo con una carica negativa  
**25.** atomo mancante di uno o più elettroni