

ESERCIZI DI CHIMICA - classe 2

Disegna sul quaderno i seguenti atomi dopo averli trovati sulla tavola periodica della fotocopia:

- | | | |
|-------------|-------------|----------|
| 1. Fosforo | 2. Carbonio | 3. Neon |
| 4. Elio | 5. Idrogeno | 6. Cloro |
| 7. Magnesio | 8. Fluoro | 9. Zolfo |

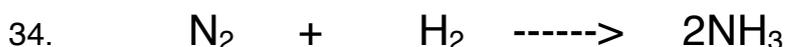
Completa la tabella sottostante

Esercizio numero	Nome elemento	simbolo chimico	gruppo (colonna)	periodo (riga)	numero atomico
10.	<i>Potassio</i>				
11.	<i>Calcio</i>				
12.	<i>Idrogeno</i>				
13.	<i>Ossigeno</i>				
14.	<i>Elio</i>				
15.	<i>Fosforo</i>				
16.	<i>Silicio</i>				
17.	<i>Zolfo</i>				
18.	<i>Sodio</i>				
19.	<i>Boro</i>				
20.	<i>Carbonio</i>				
21.	<i>Alluminio</i>				
22.	<i>Azoto</i>				
23.	<i>Magnesio</i>				
24.	<i>Cloro</i>				

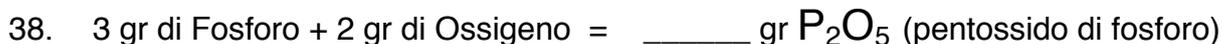
In base alla posizione, trova l'atomo corrispondente:

25. IV° periodo - II° gruppo ----- _____
26. V° periodo - III° gruppo ----- _____
27. III° periodo - VII° gruppo ----- _____
28. II° periodo - II° gruppo ----- _____

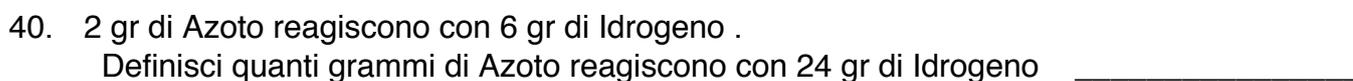
Bilancia le seguenti reazioni applicando la legge di Lavoisier (conservazione degli elementi):



Bilancia le seguenti reazioni applicando la legge di Lavoisier (conservazione della massa):



Bilancia le seguenti reazioni applicando la legge di Proust (proporzioni definite):



Bilancia le seguenti reazioni applicando la legge di Dalton (proporzioni multiple):

