



Percorso

Introduzione alla Chimica Test di verifica

Studente

Classe

Data

1 Completa la seguente tabella

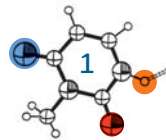
Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo
Sodio			H	Manganese			F	Carbonio	
	Ca	Oro			V	Iodio			As
	S	Magnesio			Cr	Elio			Xe
Cadmio			Sr	Cobalto			Na	Mercurio	
Zinco			Bi	Platino			Cd	Argento	
	Cu	Antimonio			B	Berillio			O
	Hg	Stagno			Al	Titanio			N
Azoto			Ar	Fosforo			Br	Rame	
Litio			Kr	Piombo			Ni	Boro	
	K	Bario			Si	Ferro			Sb

2 Risolvi i seguenti quesiti

- Calcola la densità (g/ml) di un solido avente massa pari a 8,234 kg e volume di 1.200 ml
- Trasforma 5,853 giga-secondi in secondi
- Trasforma 2,539 giga-Hertz in Hertz
- Calcola l'energia cinetica di un corpo con 2.570 kg massa che si muove a una velocità di 8 m/s
- Trasforma 1.786 gigagrammi in grammi

3 Rispondi sinteticamente alle seguenti domande

- La Chimica è:
- L'unità di misura dell'energia è:
- Lo stato solido è caratterizzato da:
- Gli elementi più abbondanti nella tavola periodica sono:
- I periodi della tavola periodica sono:
- Il coefficiente di formula è:
- Quanti atomi d'idrogeno sono presenti nella molecola H_3PO_4 ?



S O L U Z I O N I

1 Completa la seguente tabella

Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo	Elemento	Simbolo
Sodio	Na	Idrogeno	H	Manganese	Mn	Fluoro	F	Carbonio	C
Calcio	Ca	Oro	Au	Vanadio	V	Iodio	I	Arsenico	As
Zolfo	S	Magnesio	Mg	Cromo	Cr	Elio	He	Xeno	Xe
Cadmio	Cd	Stronzio	Sr	Cobalto	Co	Sodio	Na	Mercurio	Hg
Zinco	Zn	Bismuto	Bi	Platino	Pt	Cadmio	Cd	Argento	Ag
Rame	Cu	Antimonio	Sb	Boro	B	Berillio	Be	Ossigeno	O
Mercurio	Hg	Stagno	Sn	Alluminio	Al	Titanio	Ti	Azoto	N
Azoto	N	Argo	Ar	Fosforo	P	Bromo	Br	Rame	Cu
Litio	Li	Kripto	Kr	Piombo	Pb	Nichel	Ni	Boro	B
Potassio	K	Bario	Ba	Silicio	Si	Ferro	Fe	Antimonio	Sb

2 Risolvi i seguenti quesiti

- 6,862 g/ml o 6,862 kg/l
- $5,853 \cdot 10^9$ s
- $2,539 \cdot 10^9$ Hz
- $8,224 \cdot 10^4$ J o $8,224 \cdot 10^4$ kg \cdot m² / s²
- $1,786 \cdot 10^{12}$ g

3 Rispondi sinteticamente alle seguenti domande

- Una scienza della natura
- Joule (J)
- Forma propria, volume proprio e incomprimibilità
- I metalli
- Le righe orizzontali
- Il numero di atomi presenti in una molecola
- 3

