

Test ingresso Chimica Organica 2022/23

54

Risposte

40.28

Tempo medio per il
completamento

Chiuso

Stato

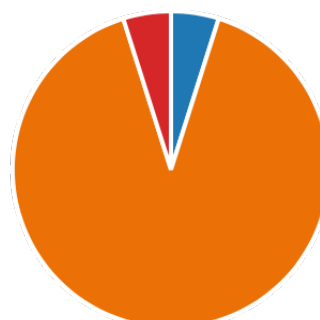
1. Quali tra le seguenti configurazioni elettroniche non sono possibili? (0 punto)
Il 37% dei partecipanti (18 su 49) ha risposto correttamente a questa domanda.

● 1s2 2s2 2p5	4	
● 1s2 2s2 2p7	38	✓
● 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 3d10 4s1	2	
● 1s2 2s2 2p5 3s3 3p3	29	✓



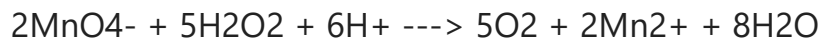
2. Data la reazione: $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, quale affermazione è vera? (0 punto)
Il 90% dei partecipanti (37 su 41) ha risposto correttamente a questa domanda.

● da 3 moli di H_2SO_4 si ottengono...	2	
● da 1 mole di NaOH si ottengono...	37	✓
● per ottenere 1 mole di Na_2SO_4 ...	0	
● da 3 moli di NaOH si ottengono...	2	



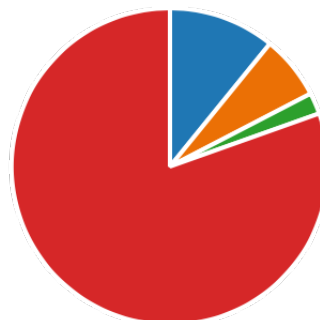
3. Nella reazione

(0 punto)



Il 80% dei partecipanti (37 su 46) ha risposto correttamente a questa domanda.

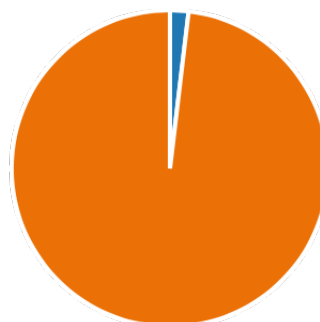
● l'idrogeno si ossida	5	
● l'ossigeno è l'ossidante	3	
● l'ossigeno si riduce	1	
● il manganese si riduce	37	✓



4. La reazione di un acido con una base porta alla formazione di: (0 punto)

Il 98% dei partecipanti (52 su 53) ha risposto correttamente a questa domanda.

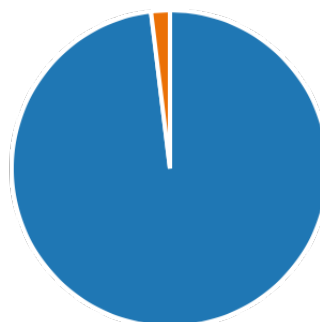
● idracido	1	
● sale	52	✓
● idrossido	0	
● ossido	0	



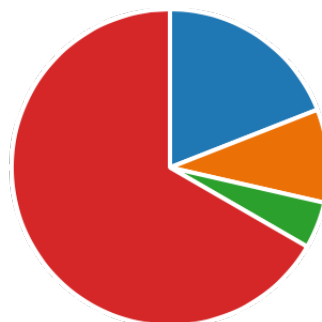
5. Gli elementi appartenenti ad un gruppo del sistema periodico hanno: (0 punto)

Il 98% dei partecipanti (51 su 52) ha risposto correttamente a questa domanda.

● la stessa configurazione elettron..	51	✓
● potenziale di ionizzazione simile	1	
● lo stesso numero di neutroni	0	
● lo stesso numero di protoni	0	



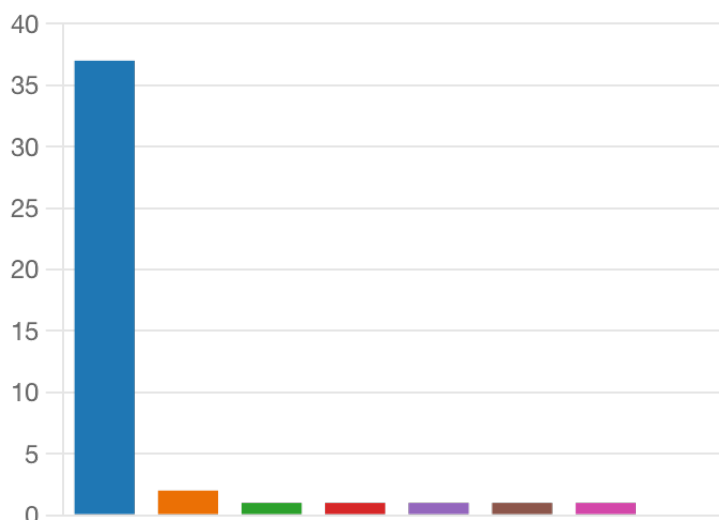
6. Il pH di una soluzione acquosa di ioduro di potassio 0,01 M è: (0 punto)
Il 67% dei partecipanti (14 su 21) ha risposto correttamente a questa domanda.



7. Assegna il nome a: NaHCO_3 (0 punto)

Il 84% dei partecipanti (37 su 44) ha risposto correttamente a questa domanda.

<input checked="" type="radio"/>	bicarbonato di sodio	37	✓
<input type="radio"/>	idrogenocarbonato di sodio	2	
<input type="radio"/>	Carbonato di sodio	1	
<input type="radio"/>	Bicarbonato di sodio o monidr...	1	
<input type="radio"/>	Carbonato acido di sodio	1	
<input type="radio"/>	Idrogeno carbonato di sodio	1	
<input type="radio"/>	idrogenocarbonato di sodio/ bic...	1	
<input type="radio"/>	Altre 0 opzioni	0	



44 intervistati (**100%**) hanno risposto **sodio** a questa domanda.

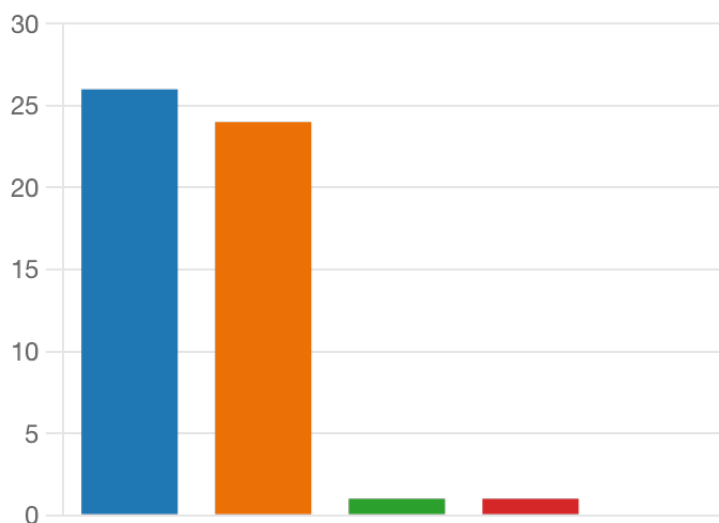
idrogenocarbonato
Bicarbonato **sodio**
Carbonato acido

Bicarb
Idrogen
bicar

8. Assegna il nome a: KClO (0 punto)

Il 0% dei partecipanti (0 su 52) ha risposto correttamente a questa domanda.

● Ipoclorito di potassio	26
● clorato di potassio	24
●	1
● Colorato di potassio	1
● Altre 0 opzioni	0



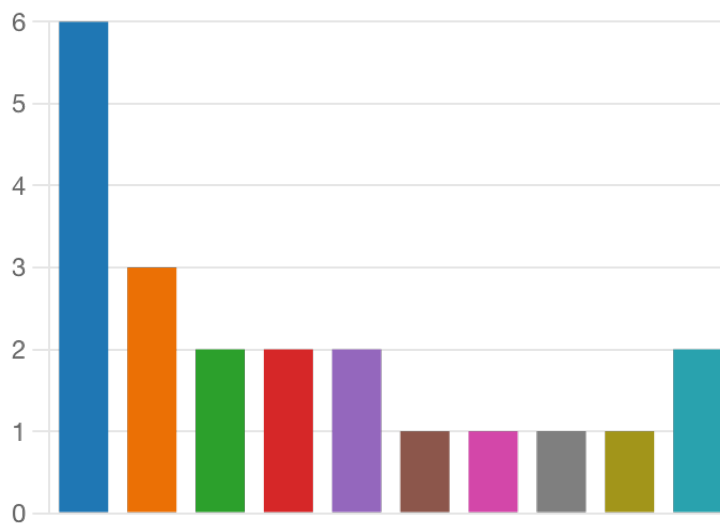
51 intervistati (100%) hanno risposto **potassio** a questa domanda.

Colorato
Clorato
Ipoclorito
colorato
Colorato
potassio
IPOCLORITO
POT
ipoclorito

9. Assegna il nome a: NaH_2PO_3 (0 punto)

Il 0% dei partecipanti (0 su 21) ha risposto correttamente a questa domanda.

● Diidrogenofosfito di sodio	6
● Diidrogenofosfato di sodio	3
●	2
● Diidrogeno fosfito di sodio	2
● fosfito biacido di sodio	2
● DIIIDROGENOFOSFATO DI SODIO	1
● fosfato di sodio	1
● Fosfonato di monosodio	1
● Fosforo di acido di sodio	1
● Altre 2 opzioni	2













19 intervistati (**100%**) hanno risposto **sodio** a questa domanda.

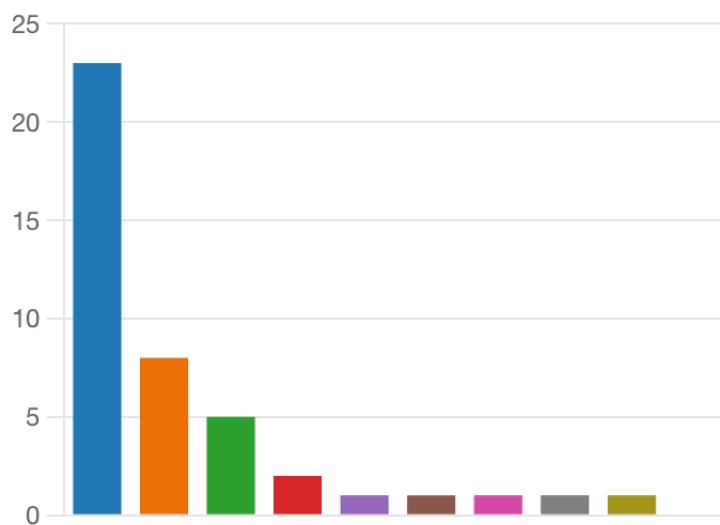
diidrogeno fosfito Fosfito biacido Diidrogeno
 diidrogenofosfito **sodio SODIO**
 Diidrogenofosfito

Idrocarbonato diidrogenofosfato fosfito biacido Diidrogenofosfa
 sodio diidrogeno fosfato **DIIDROGENOF**

10. Scrivi la formula del **periodato di calcio** (0 punto)

Il 53% dei partecipanti (23 su 43) ha risposto correttamente a questa domanda.

 Ca(IO ₄) ₂	23 ✓
 CaIO ₄	8
	5
 Ca(IO ₄)	2
 Ca(IO ₄) ₂	1
 Ca(IO ₄) ₂	1
 Ca ₂ I ₇ O ₂	1
 CaIO ₄ ⁻	1
 KIO ₄	1
 Altre 0 opzioni	0



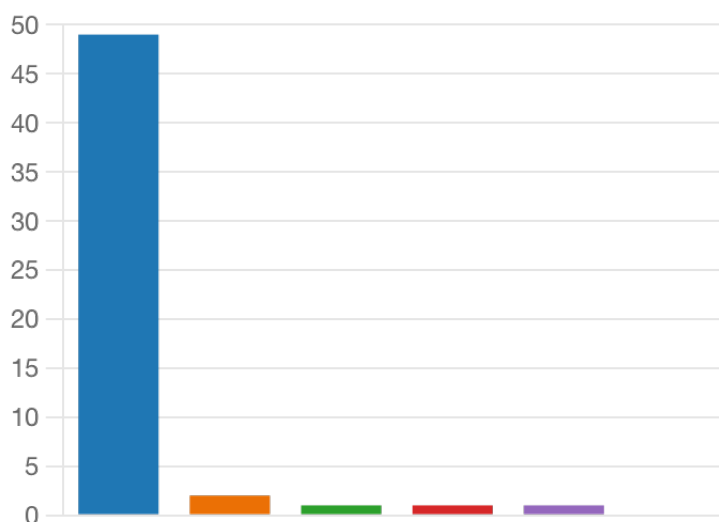
37 intervistati (97%) hanno risposto **Ca** a questa domanda.



11. Scrivi la formula dell'**idrossido di magnesio** (0 punto)

Il 91% dei partecipanti (49 su 54) ha risposto correttamente a questa domanda.

● $\text{Mg}(\text{OH})_2$	49	✓
● MgOH_2	2	
● $\text{Mg}(\text{OH})$	1	
● $\text{Mg}(\text{OH}_2)$	1	
● $\text{Mg}(\text{OH})_2$	1	
● Altre 0 opzioni	0	



12. Scrivi la formula dell'**acido nitroso** (0 punto)

50
Risposte

Risposte più recenti

"HNO2"

"HNO2"

"HNO2"

46 intervistati (**92%**) hanno risposto **HNO2** a questa domanda.

HNO2 **HNO2**

13. Qual è la struttura di Lewis a più bassa energia tra quelle riportate di seguito? **Motivare la risposta** (0 punto)

40
Risposte

Risposte più recenti

"La seconda struttura"

"Terza"

"l'ultima struttura è quella a più bassa energia "

35 intervistati (88%) hanno risposto **La** a questa domanda.

ossigeno doppi legami valenza **ULTIMA**
 zolfo Più bassa energia
carica formale **La** **SECONDA**
 lo
 Ultima struttura elettroni seconda struttu
DUE DOPPI LEGAMI

14. Quale delle strutture di Lewis riportate nell'esercizio precedente è scorretta? **Motivare le risposta** (0 punto)

30

Risposte

Risposte più recenti

"la prima é sbagliata dato l'insufficiente numero di coppie..."

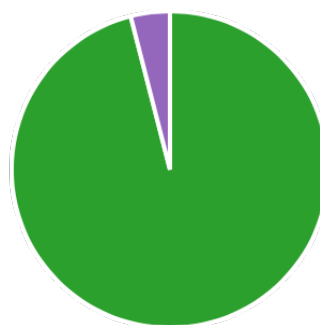
26 intervistati (87%) hanno risposto **LA** a questa domanda.



15. Quale elemento corrisponde alla configurazione elettronica $1s^2 2s^2 2p^4$? (0 punto)

Il 96% dei partecipanti (48 su 50) ha risposto correttamente a questa domanda.

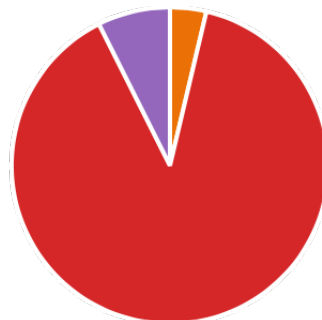
● Azoto	0
● Boro	0
● Ossigeno	48 ✓
● Alluminio	0
● Nessuna delle altre risposte è co...	2



16. Gli elementi con configurazione elettronica esterna s^2p^6 sono: (0 punto)

Il 89% dei partecipanti (48 su 54) ha risposto correttamente a questa domanda.

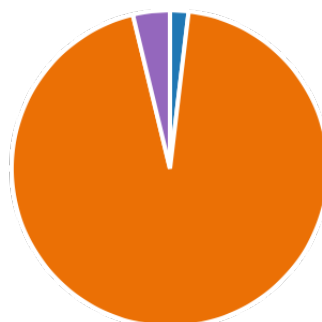
● metalli alcalini	0
● alogeni	2
● metalli alcalino terrosi	0
● gas nobili	48 ✓
● Nessuna delle altre risposte è co...	4



17. Il Na ha numero atomico 11. La sua configurazione elettronica è: (0 punto)

Il 94% dei partecipanti (50 su 53) ha risposto correttamente a questa domanda.

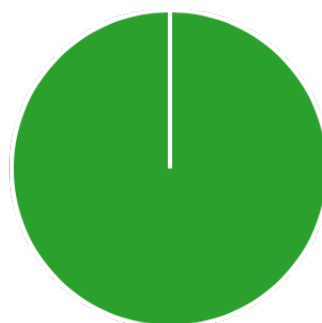
● $1s^2 1p^6 2s^2 2p$	1
● $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	50 ✓
● $1s 2s 2p 3s 3p$	0
● $1s^2 2s^2 2p^6 3d$	0
● Nessuna delle altre risposte è co...	2



18. In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i metalli alcalino terrosi? (0 punto)

Il 100% dei partecipanti (54 su 54) ha risposto correttamente a questa domanda.

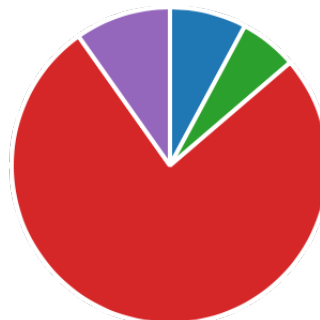
● Nel I gruppo	0
● Nel III gruppo	0
● Nel II gruppo	54 ✓
● Nel gruppo zero	0
● Nessuna delle altre risposte è co...	0



19. Litio e potassio: (0 punto)

Il 76% dei partecipanti (39 su 51) ha risposto correttamente a questa domanda.

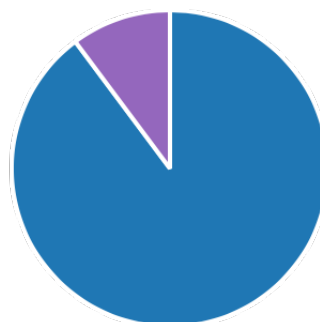
- appartengono allo stesso perio... 4
- formano entrambi ioni negativi 0
- possiedono lo stesso numero di... 3
- possiedono lo stesso numero di... 39 ✓
- Nessuna delle altre risposte è co... 5



20. Gli elementi azoto e fosforo: (0 punto)

Il 90% dei partecipanti (44 su 49) ha risposto correttamente a questa domanda.

- appartengono al quinto gruppo... 44 ✓
- sono più elettronegativi del Cloro 0
- sono più elettronegativi del fluo... 0
- appartengono al settimo grupp... 0
- Nessuna delle altre risposte è co... 5

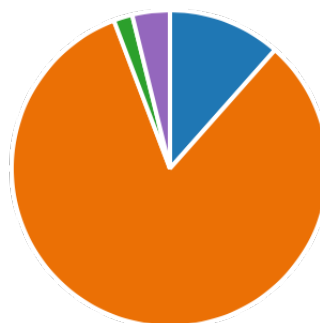


21. Quale dei seguenti elementi si trova sotto forma di molecole monoatomiche?

(0 punto)

Il 83% dei partecipanti (43 su 52) ha risposto correttamente a questa domanda.

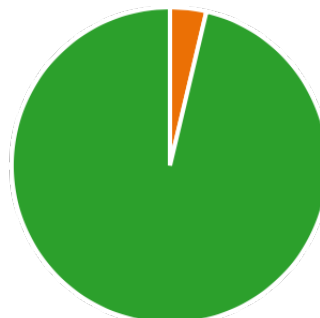
- Idrogeno 6
- Elio 43 ✓
- Cloro 1
- Ossigeno 0
- Nessuna delle altre risposte è co... 2



22. Il simbolo B rappresenta: (0 punto)

Il 96% dei partecipanti (52 su 54) ha risposto correttamente a questa domanda.

<input type="radio"/>	il bismuto	0	
<input type="radio"/>	il bromo	2	
<input checked="" type="radio"/>	il boro	52	✓
<input type="radio"/>	il berillio	0	
<input type="radio"/>	Nessuna delle altre risposte è co...	0	

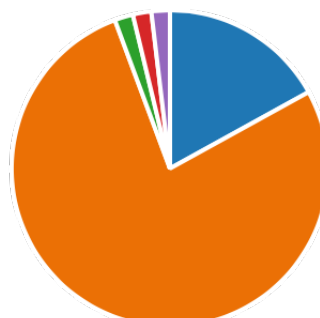


23. La distribuzione degli elementi nella tavola periodica è determinata dal valore crescente di:

(0 punto)

Il 77% dei partecipanti (41 su 53) ha risposto correttamente a questa domanda.

<input type="radio"/>	massa atomica	9	
<input checked="" type="radio"/>	numero atomico	41	✓
<input type="radio"/>	elettronegatività	1	
<input type="radio"/>	raggio atomico	1	
<input type="radio"/>	Nessuna delle altre risposte è co...	1	

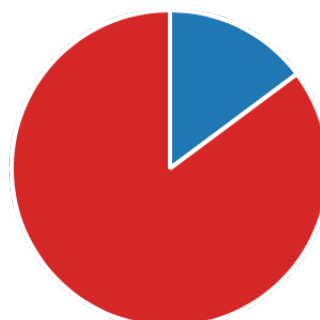


24. Che cosa caratterizza nel sistema periodico tutti gli elementi di uno stesso gruppo?

(0 punto)

Il 85% dei partecipanti (46 su 54) ha risposto correttamente a questa domanda.

<input type="radio"/>	Hanno identiche proprietà chimi...	8	
<input type="radio"/>	Hanno lo stesso peso atomico	0	
<input type="radio"/>	Hanno lo stesso numero atomico	0	
<input checked="" type="radio"/>	Hanno lo stesso numero di elett...	46	✓
<input type="radio"/>	Nessuna delle altre risposte è co...	0	



25. Eccetto l'Elio, ciascun gas nobile è preceduto: (0 punto)

Il 100% dei partecipanti (52 su 52) ha risposto correttamente a questa domanda.

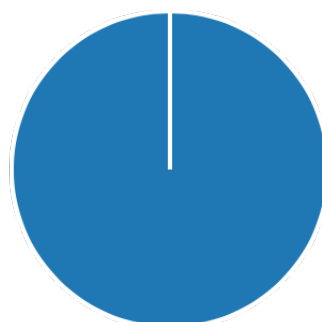
- da un metallo alcalino-terroso 0
- da un alogeno 52 ✓
- da un atomo elettropositivo 0
- Tutte le risposte precedenti 0
- Nessuna delle altre risposte è co... 0



26. L'elemento più elettronegativo è: (0 punto)

Il 100% dei partecipanti (54 su 54) ha risposto correttamente a questa domanda.

- il fluoro 54 ✓
- il carbonio 0
- l'ossigeno 0
- l'idrogeno 0
- Nessuna delle altre risposte è co... 0

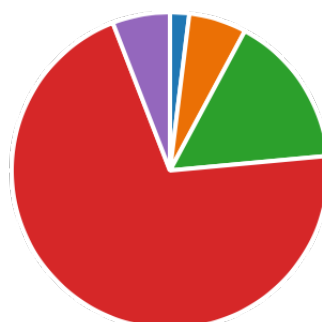


27. Il ripetersi periodico di certe proprietà riscontrabili negli elementi dipende:

(0 punto)

Il 71% dei partecipanti (36 su 51) ha risposto correttamente a questa domanda.

- dal peso atomico 1
- dalla massa atomica 3
- dal numero atomico 8
- dalla struttura elettronica esterna 36 ✓
- Nessuna delle altre risposte è co... 3

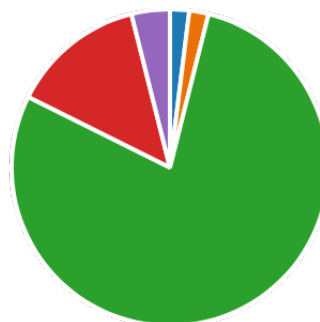


28. Nei periodi della tavola periodica, procedendo da sinistra a destra, le proprietà metalliche:

(0 punto)

Il 78% dei partecipanti (40 su 51) ha risposto correttamente a questa domanda.

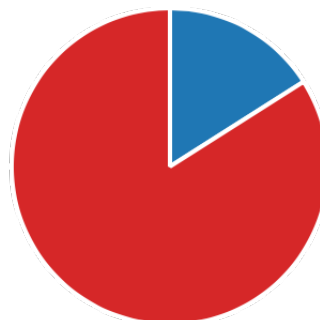
● si accentuano	1
● restano costanti	1
● diminuiscono	40 ✓
● variano periodicamente	7
● Nessuna delle altre risposte è co...	2



29. Dall'alto verso il basso lungo un gruppo, il raggio degli atomi: (0 punto)

Il 84% dei partecipanti (42 su 50) ha risposto correttamente a questa domanda.

● decresce	8
● aumenta per i primi tre periodi ...	0
● non varia	0
● aumenta	42 ✓
● Nessuna delle altre risposte è co...	0



30. Da sinistra verso destra lungo un periodo, il raggio degli atomi: (0 punto)

Il 78% dei partecipanti (40 su 51) ha risposto correttamente a questa domanda.

● decresce	40 ✓
● aumenta per i primi tre gruppi e...	2
● non varia	0
● aumenta	9
● Nessuna delle altre risposte è co...	0

