

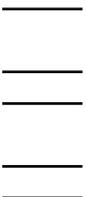
Università degli Studi di BOLOGNA

L.M. in Medicina e Chirurgia
L.M. in Odontoiatria e Protesi Dentaria



0 3 M P 4 0 0 0 2

UTILIZZARE QUESTA PAGINA PER LA MALACOPIA



UTILIZZARE QUESTA PAGINA PER LA MALACOPIA

UTILIZZARE QUESTA PAGINA PER LA MALACOPIA

—
—
—
—

UTILIZZARE QUESTA PAGINA PER LA MALACOPIA



**PROVA DI AMMISSIONE AI CORSI DI LAUREA MAGISTRALE IN MEDICINA
E CHIRURGIA E IN ODONTOIATRIA E PROTESI DENTARIA - PRIMA SESSIONE**

Anno Accademico 2024/2025

Test di Competenze di lettura e conoscenze acquisite negli studi

1. ***Accanto a ciascuna riflessione sui testi biblici, è stato inserito il riferimento a una vicenda storica, contemporanea o vicina al nostro tempo. [.....] Persino nel nostro tempo molte altre figure potrebbero essere riconosciute capaci di profezia: sono uomini e donne, anche decisamente estranei alla comunità ecclesiale, che sanno ascoltare le parole di speranza delle Scritture, pur senza chiamarle "sacre"; che sanno riconoscere la Via che conduce al bene dell'umanità senza chiamarla "salvezza"; che spendono la loro vita per accompagnare gli altri alla pienezza di sé e del dono in loro seminato, anche senza appellarsi all'etica che sgorga dall'esperienza cristiana; che incarnano con convinzione e dedizione la ricchezza che noi conosciamo dalla Buona Notizia di Gesù, magari anche senza riferircisi o conoscerla.***

Orazio Antoniazzi – *Lo Spirito come il Vento soffia dove vuole* – Centro Ambrosiano

Quale delle seguenti deduzioni ricavate dalla lettura del testo è corretta?

- A) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia ritengono "sacre" le parole di speranza delle Scritture
 - B) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia sono esclusivamente persone estranee alla comunità ecclesiale
 - C) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia reputano che l'unica salvezza sia la Via che conduce al bene dell'umanità
 - D) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia accompagnano gli altri alla pienezza di sé
 - E) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia si appellano unicamente all'esperienza cristiana
2. **La frase "*Don Abbondio non era nato con un cuor di leone*" è:**
- A) una metonimia
 - B) una litote
 - C) un ossimoro
 - D) una metafora
 - E) un'antifresi

3. **La scoperta delle vitamine fu una vera e propria rivoluzione. In effetti l'era della ricerca vitaminica comincia alla fine del XIX secolo, in un'epoca in cui i lavori di Pasteur mettono in evidenza che la presenza di agenti esogeni (microbi o tossine microbiche) è responsabile di alcune malattie. Per le vitamine, i ricercatori dovranno attenersi ad un modo di procedere inverso in quanto è l'assenza di un fattore nutrizionale che è all'origine delle grandi malattie carenziali: beri-beri, scorbuto, rachitismo, pellagra. [...] Le vitamine sono sostanze organiche, senza valore energetico proprio, necessarie per l'organismo e che l'uomo non può sintetizzare in quantità sufficiente; devono essere quindi fornite dall'alimentazione. Le vitamine costituiscono un gruppo di molecole chimicamente molto eterogeneo; alcune di esse hanno strutture che somigliano a quelle di altri composti organici: vitamina C e zuccheri, vitamina D e ormoni steroidei, vitamina B₁₂ e porfirine.**

(J. Le Grusse, B. Waitier – *Le vitamine* – Centro studi Roche)

Quale delle seguenti affermazioni non è deducibile dal testo?

- A) L'uomo è in grado di sintetizzare le vitamine
 - B) Non tutte le vitamine hanno struttura chimica simile a quella degli zuccheri
 - C) La presenza di vitamine è all'origine di alcune malattie carenziali
 - D) Alcune vitamine hanno struttura chimica differente fra loro
 - E) Le vitamine sono sostanze organiche
4. **“Fenomeno consistente nella riduzione del livello generale dei prezzi e nel conseguente aumento del potere d'acquisto della moneta, generalmente determinati da una riduzione della quantità di moneta in circolazione rispetto al reddito prodotto: si tratta di un fenomeno indesiderato manifestatosi generalmente associato a una riduzione dell'attività economica.”**

Enciclopedia Treccani

A quale dei seguenti termini si riferisce la definizione sopra riportata?

- A) deflazione
- B) recessione
- C) nessuna delle altre proposte è corretta
- D) stagnazione
- E) inflazione

Test di Ragionamento logico e problemi

5. **Un pendolare per andare al lavoro prende il treno in direzione nord. All'andata, la mattina, si siede rivolto nella stessa direzione di marcia del treno con il finestrino direttamente alla sua sinistra. Al ritorno, la sera, si siede rivolto nella direzione di marcia contraria a quella del treno con il finestrino direttamente alla sua destra.**

Quale delle seguenti affermazioni è corretta?

- A) Al ritorno, la sera, il pendolare si siede accanto ad un finestrino rivolto ad est
 - B) Al ritorno, la sera, il pendolare si siede rivolto a sud
 - C) All'andata, la mattina, il pendolare si siede accanto ad un finestrino rivolto ad est
 - D) I finestrini accanto ai quali il pendolare si siede sono sempre rivolti verso lo stesso punto cardinale sia nel viaggio di andata che in quello di ritorno
 - E) Nel viaggio di andata ed in quello di ritorno, il pendolare è rivolto verso punti cardinali diversi
6. **Dopo la scuola, Andrea ha sempre molta fame e si ferma in una panetteria. Quando compra due focacce ripiene ed una pasta spende 8 €, quando compra una focaccia ripiena e due paste spende 7 €.**
- Oggi ha comprato soltanto una focaccia ripiena ed una pasta, quanto ha speso?**
- A) 4 €
 - B) 5 €
 - C) 4,50 €
 - D) 5,50 €
 - E) 6 €



7. Siano A , B , C tre enunciati. La proposizione $((A \wedge B) \wedge \neg C)$ risulta vera se:
- A) A e B sono vere e C è falsa
 - B) A è falsa, B e C sono vere
 - C) A e C sono vere e B è falsa
 - D) A è vera, B e C sono false
 - E) A , B e C sono vere
8. Tutti gli innamorati sono felici. Chi è felice sorride. Roberto è felice. Se le precedenti osservazioni sono vere, quale delle seguenti deduzioni è certamente non corretta?
- A) Roberto è felice.
 - B) Chi è felice è innamorato.
 - C) Non è detto che Roberto sia innamorato.
 - D) Roberto sorride.
 - E) Chi è innamorato sorride.
9. La casa di Andrea ha un'estensione che supera di 42 metri quadri la metà della superficie complessiva delle case di Benedetto e Cesare. Indicando con A , B e C rispettivamente l'estensione in metri quadri delle case di Andrea, Benedetto e Cesare, quale delle seguenti uguaglianze è corretta?
- A) $A + 42 = (B + C)/2$
 - B) $A = (42 + B + C)/2$
 - C) $A - 42 = (B + C)/2$
 - D) $A + 42 = 2(B + C)$
 - E) $A = 42 + 2(B + C)$

Test di Biologia

10. Una anomalia in cui è presente un cromosoma in più o uno in meno rispetto al normale è detta:
- A) trisomia
 - B) traslocazione
 - C) aneuploidia
 - D) monosomia
 - E) cariotipo
11. Che cos'è il colesterolo?
- A) Una lipoproteina
 - B) Un lipide con struttura tetraciclica
 - C) Un trigliceride
 - D) Un acido grasso saturo
 - E) Un glicolipide con struttura lineare
12. Qual è il nome del processo mediante il quale le molecole fluiscono da un'area di maggiore concentrazione a una di minore concentrazione?
- A) Dialisi
 - B) Diffusione
 - C) Trasfusione
 - D) Trasporto attivo primario
 - E) Respirazione

13. Che cosa sono le coronarie?

- A) Cellule che circondano gli assoni dei neuroni motori
- B) Cellule del sistema nervoso che provvedono al supporto e protezione dei neuroni
- C) Arterie che irrorano e nutrono il cuore
- D) Fibre del sistema di conduzione del cuore
- E) Arterie che portano il sangue ossigenato al cervello

14. Viene definito eterozigote per un determinato carattere:

- A) un organismo che per un dato gene, presenta alleli identici su cromosomi omologhi
- B) il gamete portatore del cromosoma Y
- C) un organismo che per un dato gene, presenta alleli diversi su cromosomi omologhi
- D) lo zigote maschile
- E) più forme dello stesso zigote

15. I virus:

- A) non infettano le cellule vegetali
- B) uccidono sempre le cellule che infettano
- C) possono avere genoma a DNA o a RNA
- D) possono replicarsi al di fuori delle cellule ospiti
- E) sono i più piccoli organismi viventi

16. Il codice genetico:

- A) è diverso da un organismo all'altro
- B) è composto da 64 codoni, di cui tre di STOP
- C) è composto da 64 codoni codificanti per amminoacidi
- D) è composto da 64 codoni, ognuno dei quali codificante per un amminoacido diverso
- E) negli eucarioti è costituito da DNA, mentre nei virus da RNA

17. La produzione di quale sostanza può essere compromessa da una patologia che interessi il pancreas endocrino?

- A) Adrenalina
- B) Istamina
- C) Ossitocina
- D) Insulina
- E) Gastrina

18. Il promotore:

- A) è una sequenza di RNA necessaria per attivare la trascrizione di un gene
- B) è il sito di inizio della trascrizione di un gene
- C) è una sequenza di DNA necessaria per regolare la trascrizione di un gene
- D) è una sequenza di RNA necessaria per attivare la traduzione
- E) è un fattore proteico necessario per attivare la trascrizione di un gene

19. Che cos'è la bradicardia?

- A) Un'alterazione del miocardio che lo rende più piccolo del normale
- B) Un'anomalia delle valvole atrioventricolari
- C) Una frequenza cardiaca al di sotto della norma
- D) Un valore della pressione diastolica inferiore a 60 mmHg
- E) Una gittata cardiaca inferiore a 5L/min



20. Cosa si intende per “struttura secondaria” di una proteina?

- A) La sua sequenza di nucleotidi
- B) Il numero di subunità di cui è composta la proteina attiva
- C) La forma che assume appena dopo la sintesi
- D) La conformazione della catena polipeptidica in regioni ad alfa-elica o a foglietto beta
- E) La sua sequenza di amminoacidi

21. Che cos'è il collagene, la molecola più presente nella matrice extracellulare della maggior parte delle cellule animali?

- A) Un glicolipide
- B) Una proteina
- C) Un trigliceride
- D) Un polisaccaride
- E) Uno steroide

22. La porzione del cromosoma metafasico che tiene uniti i cromatidi fratelli è:

- A) il telomero
- B) il sarcomero
- C) il centriolo
- D) il centromero
- E) il chiasma

23. Il lattosio è:

- A) un disaccaride la cui idrolisi produce galattosio e glucosio
- B) un disaccaride la cui idrolisi produce fruttosio e glucosio
- C) una glicoproteina
- D) un polisaccaride
- E) un monosaccaride

24. In quale tessuto gli elementi cellulari sono chiamati condrociti?

- A) Muscolare cardiaco
- B) Epiteliale ghiandolare
- C) Osseo spugnoso
- D) Cartilagineo
- E) Connettivo denso

25. A quale classe appartengono gli enzimi responsabili del legame tra due molecole?

- A) liasi
- B) idrolasi
- C) ligasi
- D) ossidoreduttasi
- E) transferasi

26. Quale delle seguenti molecole NON è un polimero?

- A) Chitina
- B) Amido
- C) tRNA
- D) Desossiribosio
- E) Insulina

- 27. Quale delle seguenti affermazioni riferite alla catena di trasporto degli elettroni nei mitocondri NON è corretta?**
- A) L'accettore finale degli elettroni è l'ossigeno
 - B) I trasportatori di elettroni sono associati alla membrana interna dei mitocondri
 - C) I trasportatori accettando e cedendo elettroni si alternano tra uno stato ridotto e uno ossidato
 - D) Gli elettroni trasportati lungo la catena provengono da molecole di NADH e FADH₂
 - E) Gli elettroni, lungo la catena di trasporto, incrementano ad ogni passaggio la loro energia libera
- 28. Quale delle seguenti affermazioni riguardante il fenomeno della inattivazione di un cromosoma X nelle cellule femminili dei mammiferi è corretta?**
- A) Le cellule femminili esprimono una quantità doppia dei prodotti genici associati all'X delle cellule maschili
 - B) Il corpo di Barr presente nei nuclei interfasicci rappresenta il cromosoma X inattivo ed è presente nelle cellule somatiche sia maschili che femminili
 - C) Il numero dei corpi di Barr presenti nelle cellule somatiche femminili è uguale al numero delle X presenti nella cellula
 - D) Generalmente, per i geni associati all'X, nei tessuti femminili 1/2 delle cellule esprimono gli alleli paterni e 1/2 quelli materni
 - E) Nelle cellule somatiche femminili è presente un solo cromosoma X per cellula
- 29. Quale delle seguenti affermazioni NON è corretta?**
- A) Il glifosato è una sostanza ad azione diserbante
 - B) Il glicogeno è un polisaccaride con funzione di riserva energetica
 - C) La gliceraldeide è un carboidrato a tre atomi di carbonio
 - D) I glicolipidi sono i principali costituenti delle membrane cellulari
 - E) Il glicerolo è un composto organico che contiene tre gruppi ossidrilici
- 30. La secrezione del glucagone è regolata da:**
- A) variazioni del pH del sangue
 - B) ipotalamo
 - C) tiroide
 - D) livelli di glucosio ematico
 - E) livelli di adrenalina
- 31. Quale delle seguenti affermazioni riferite ai carboidrati è corretta?**
- A) La gliceraldeide è un monosaccaride che contiene tre atomi di carbonio
 - B) Ribosio e desossiribosio sono zuccheri a sei atomi di carbonio
 - C) Tutti i carboidrati contengono carbonio, ossigeno, idrogeno e azoto
 - D) I carboidrati presenti negli organismi vegetali hanno solo funzione strutturale
 - E) Il galattosio è un disaccaride formato dall'unione di una molecola di glucosio e una di lattosio
- 32. Quale delle seguenti affermazioni è corretta?**
- A) Tutti gli amminoacidi possiedono un atomo di carbonio asimmetrico
 - B) L'amminoacido con cui inizia la sintesi di una proteina è sempre l'arginina
 - C) Gli amminoacidi essenziali per l'uomo sono 20
 - D) Gli amminoacidi cisteina e metionina contengono un atomo di zolfo
 - E) Tutti gli amminoacidi hanno catene laterali polari



Test di Chimica

33. In base alla teoria di Lewis, una base è una sostanza in grado di:

- A) formare un legame ionico
- B) accettare un doppietto elettronico non condiviso
- C) donare un doppietto elettronico non condiviso
- D) donare un elettrone
- E) accettare un elettrone

34. Quanti isomeri strutturali della molecola C_4H_9Br esistono?

- A) 3
- B) 2
- C) 5
- D) 6
- E) 4

35. Il benzene è:

- A) un idrocarburo aromatico con 6 atomi di carbonio
- B) un idrocarburo saturo con 6 atomi di carbonio
- C) un idrocarburo aromatico con 5 atomi di carbonio
- D) un idrocarburo non aromatico con 6 atomi di carbonio
- E) un composto aromatico non idrocarburico con 6 atomi di carbonio

36. Quale dei seguenti composti ha il nome tradizionale di anidride clorica?

- A) ClO_3
- B) Cl_2O_3
- C) Cl_2O
- D) Cl_2O_7
- E) Cl_2O_5

37. Qual è la formula bruta di un alcano avente n atomi di carbonio?

- A) C_nH_{2n-2}
- B) C_nH_{2n+2}
- C) C_nH_{n+2}
- D) C_nH_{2n}
- E) C_nH_n

38. Il punto triplo di una sostanza è un particolare stato termodinamico determinato da valori di pressione e temperatura in corrispondenza del quale:

- A) gli stati solido, liquido e vapore coesistono in equilibrio
- B) avviene la sublimazione
- C) in presenza di vapore il solido galleggia sul liquido
- D) non è possibile liquefare la sostanza allo stato gassoso per semplice compressione
- E) la sostanza ha la massima densità

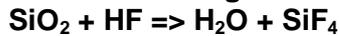
39. Un esempio di acido è:

- A) NaOH
- B) NaCl
- C) $Ca(OH)_2$
- D) KOH
- E) HClO

40. Quale tra i seguenti elementi chimici è un metallo alcalino-terroso?
- A) Zolfo
 - B) Litio
 - C) Potassio
 - D) Bario
 - E) Boro
41. Quale delle seguenti sequenze mette correttamente in ordine di ossigenazione crescente i composti organici citati?
- A) Alcol, acido carbossilico, aldeide
 - B) Acido carbossilico, alcol, aldeide
 - C) Aldeide, acido carbossilico, alcol
 - D) Aldeide, alcol, acido carbossilico
 - E) Alcol, aldeide, acido carbossilico
42. Il fenolo:
- A) È un idrocarburo aromatico e pertanto neutro
 - B) È una base debole
 - C) È un acido debole
 - D) È un idrocarburo aromatico che contiene un gruppo aldeidico
 - E) È un idrocarburo aromatico a 5 atomi di carbonio
43. ZnO in soluzione acquosa:
- A) si comporta da acido a pH acido e base a pH basico
 - B) si comporta da base sia a pH acido che a pH basico
 - C) non dà reazioni acido-base
 - D) si comporta da acido sia a pH acido che a pH basico
 - E) si comporta da base a pH acido ed acido a pH basico
44. Se una soluzione acquosa di H_2SO_4 ha una molarità 2 M, qual è la sua normalità?
- A) 4 N
 - B) 3 N
 - C) 2 N
 - D) 6 N
 - E) 1 N
45. Un acido forte solubilizzato in acqua:
- A) è completamente indissociato
 - B) si dissocia completamente
 - C) ha una costante di dissociazione acida K_a molto piccola
 - D) si dissocia solo parzialmente
 - E) produce una soluzione con $\text{pH} > 7$
46. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_2\text{-CH}_3$
- A) È una amina terziaria
 - B) È una amina secondaria
 - C) È una amide
 - D) È una amina primaria
 - E) È un azide



47. Bilanciare la seguente reazione:



- A) 2, 4, 2, 1
- B) 1, 8, 4, 2
- C) 1, 4, 2, 1
- D) 2, 4, 2, 4
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

Test di Fisica e Matematica

48. La conica di equazione $2x^2 + 2y^2 - 3x - 4y - 6 = 0$ è:

- A) una coppia di rette
- B) una iperbole
- C) una parabola
- D) una ellisse, che non è una circonferenza
- E) una circonferenza

49. Come si chiama il passaggio diretto di una sostanza dallo stato solido a quello aeriforme?

- A) Evaporazione
- B) Condensazione
- C) Sublimazione
- D) Brinamento
- E) Fusione

50. La traiettoria di un punto materiale si definisce come:

- A) la curva che descrive l'andamento della velocità nel tempo
- B) la legge che fornisce la posizione del punto materiale in funzione del tempo
- C) la pendenza del grafico orario
- D) il luogo dei punti occupati dal punto materiale durante il suo moto
- E) il segmento che unisce la posizione iniziale e finale del punto materiale

51. Dato un filo di rame percorso da corrente, che succede a un ago magnetico posto vicino a esso?

- A) Si orienta nella direzione del campo magnetico generato dal filo
- B) Si orienta nella direzione del campo magnetico terrestre
- C) Si orienta in direzione perpendicolare al campo magnetico generato dal filo
- D) Si dispone lungo il filo
- E) Rimane fermo

52. Il numero $(2)^{3/4}$ è uguale a:

- A) $2\sqrt[3]{2}$
- B) $\sqrt[3]{2^4}$
- C) $\sqrt[4]{2^3}$
- D) 8^3
- E) 16^3

53. Quale fra le seguenti NON è una caratteristica di un gas ideale?

- A) Il moto delle molecole è disordinato e le loro velocità sono distribuite casualmente in ogni direzione
- B) Tra le molecole del gas non si esercitano forze di interazione a distanza
- C) Gli urti tra molecole del gas e le pareti del recipiente sono elastici
- D) È costituito da molecole distinguibili l'una dall'altra
- E) È costituito da molecole puntiformi, cioè di volume trascurabile

54. Un corpo di volume V viene immerso in un liquido. Se il corpo affonda, quale delle seguenti relazioni che legano il peso specifico del corpo P_C al peso specifico del liquido P_L è corretta?

- A) $P_C = P_L$
- B) $V \cdot P_C = P_L$
- C) $P_C > P_L$
- D) $9,81 \cdot P_C = P_L$
- E) $P_C < P_L$

55. Le soluzioni della disequazione $\frac{(x^2 + 4)(x - 3)^2}{(x - 1)} \geq 0$ sono i numeri reali x tali che:

- A) $x \geq 3$
- B) $x \leq -2$ o $2 < x \leq 3$
- C) Nessuna delle altre risposte è corretta
- D) $x > 1$
- E) $1 < x \leq 3$

56. Su quale legge fisica si basa il principio di funzionamento del trasformatore di tensione?

- A) Legge di Coulomb
- B) Leggi di Kirchhoff
- C) Legge di Faraday
- D) Leggi di Ohm
- E) Teorema di Gauss

57. Quale è l'accelerazione media di una Ferrari SF90 che scatta da 0 alla velocità di 100 km/h in 2.5 s?

- A) circa -40 m/s^2
- B) circa 40 m/s^2
- C) circa 16 m/s^2
- D) circa 11 m/s^2
- E) circa $9,8 \text{ m/s}^2$

58. L'equazione $x^3 - 2x^2 - x - 6 = 0$ ha tra le sue soluzioni:

- A) -3
- B) -1
- C) Nessuna delle altre risposte è corretta
- D) 3
- E) 1

59. Lanciando due volte un dado a sei facce qual è la probabilità che in almeno un lancio si ottenga un 5 o un 6?

- A) $11/36$
- B) $22/36$
- C) $20/36$
- D) $12/36$
- E) $24/36$



60. Il numero decimale periodico $2,9\overline{5}$ è uguale a:

- A) $293/9$
- B) $295/90$
- C) $293/99$
- D) $293/90$
- E) $295/99$

***** FINE DELLE DOMANDE *****



Modulo risposte



03MP40002

A	B	C	D	E	A	B	C	D	E	A	B	C	D	E	A	B	C	D	E				
<input type="radio"/> 1	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 16	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 31	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 46	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 2	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 17	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 32	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 47	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 3	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 18	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 33	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 48	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 4	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 19	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 34	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 49	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 5	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 20	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 35	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 50	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 6	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 21	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 36	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 51	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 7	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 22	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 37	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 52	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 8	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 23	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 38	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 53	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 9	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 24	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 39	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 54	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 10	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 25	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 40	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 55	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 11	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 26	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 41	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 56	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 12	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 27	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 42	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 57	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 13	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 28	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 43	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 58	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 14	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 29	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 44	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 59	<input type="checkbox"/>																
<input type="radio"/> 15	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 30	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 45	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/> 60	<input type="checkbox"/>																
A	B	C	D	E	A	B	C	D	E	A	B	C	D	E	A	B	C	D	E				

Spazio Etichetta MUR



03MP40002

NON SCRIVERE SU QUESTO LATO