Corso di Biomateriali – Canale 1 Prima prova intermedia 18 aprile 2023

Nome		
Cogn		
	ero di matricola	
Corso	o di Studio	
1	Si dice bioriassorbibile un materiale che:	
а	rilascia ioni metallici	0
b	subisce corrosione	0
С	fonde a contatto con l'ambiente biologico	0
d	si degrada senza rilasciare sottoprodotti tossici	•
-	Lundandland	
2	I proteoglicani sono:	
a	molecole a basso peso molecolare	0
b	aggregati molecolari di rilevanti dimensioni molecole prive di cariche a pH neutro	0
c d	dimeri di glicosamminoglicani	0
u	dimeri di giicosamminogiicam	0
3	Il tropocollagene è:	
a	un proteoglicano	0
b	un recettore di membrana	0
С	una molecola di natura proteica	•
d	un glicosamminoglicano	0
u	an greesamminogreene	0
4	Il paratormone è:	
а	un ormone ipocalcemizzante	0
b	un ormone ipercalcemizzante	•
С	un ormone della crescita	0
d	Un fattore di adesione	0
5	Il tessuto osseo è formato da (in peso):	
а	circa il 90% di collagene	0
b	circa il 70% di matrice organica	0
С	circa 70% di matrice mineralizzata	•
d	circa 30% di matrice mineralizzata	0
6	Gli osteoclasti dissolvono la parte inorganica della matrice dell'osso:	
а	rilasciando enzimi lisosomiali nella zona sigillata	0
b	rendendo basico il pH della zona sigillata	0
С	rendendo acido il pH della zona sigillata	•
d	rilasciando sostanze ossidanti nella zona sigillata	0
7	Il rimodellamento osseo:	
a	termina in età adulta	0
b	prevede anche la deposizione di tessuto non mineralizzato (osteoide)	•
С	serve anche a regolare la calcemia	•
d	richiede l'azione concertata di osteoblasti e osteoclasti	•
u	Tremede i dzione concertata di osteopiasti e osteociasti	
8	Il prodotto finale della cascata emocoagulativa è:	
a	plasmina	0
b	trombina	0
C	laminina	0
d	fibrina	•
	· ·	

9	Gli eritrociti:	
a	hanno un nucleo molto piccolo	0
b	derivano dalle cellule staminali mieloidi	•
С	hanno dimensioni di pochi micron	•
d	hanno forma biconvessa	0
10	I canali di Volkmann:	
а	attraversano assialmente gli osteoni	0
b	sono paralleli al canale di Havers	0
С	sono perpendicolari/diagonali rispetto ai canali di Havers	•
d	sono completamente mineralizzati	0
11	La cella elementare CCC contiene:	
a	2 atomi	•
b	3 atomi	0
C	4 atomi	0
d	8 atomi	U
12	Nella cella CCC il fattore di impaccamento è:	
a	74%	0
b	68%	•
С	50%	0
d	25%	0
13	I solidi metallici sono in generale:	
а	amorfi	0
b	policristallini	•
С	monocristalli	0
d	semi-cristallini	0
14	Una lega monofasica:	
a	è costituita da un'unica soluzione solida	•
b	è costituita da un solo elemento metallico	0
C	è detta binaria perché esiste come solido e come fuso	0
d	è costituita da un solo elemento non metallico	0
		•
15	Il maggior componente degli acciai inossidabili (oltre a Fe e C) è il:	
а	Rame	0
b	Molibdeno	0
С	Cromo	•
d	Alluminio	0
16	Per raffreddamento rapido della austenite si ottiene:	
а	perlite	0
b	martensite	•
С	ghisa	0
d	nitinolo	0
4-	Ct disconduction and long that	
17	Si dice eutettica una lega che: è fornata da due elementi	0
a b	esiste solo allo stato fuso	0
С	ha un punto di fusione inferire a quello dei componenti puri	•
d	ha struttura reticolare CFC	0
u	The State Control of C	

18	Il titanio:	
а	esiste nelle forme alfa e gamma	0
b	esiste nelle forme alfa e beta	•
С	è più denso degli acciai	0
d	ha ottime proprietà di scorrimento	0

19	La lega Ti6AL4V:	
а	presenta carico di rottura inferiore al Titanio puro	0
b	si passiva	•
С	è caratterizzata da elevata resistenza specifica	•
d	può contenere anche Cromo	0

20	L'effetto di memoria di forma delle leghe nichel-titanio:	
а	è dovuto a una transizione austenite-martensite	•
b	è dovuto a una transizione perlite-austenite	0
С	può variare in base al contenuto di nichel	•
d	si può manifestare a temperature prossime a quella ambiente	•