

ĐỀ THI HỌC KÌ I - KHTN 8**ĐỀ 5****ĐÁP ÁN****A. TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN: (4.0 điểm)**

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
Đ.án	B	B	D	A	B	C	C	A	D	A	B	D	D	A	B	B

Chú giải: Mỗi câu đúng được 0.25 điểm

B. TỰ LUẬN: (6.0 điểm)

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
Câu 17. (1.5 điểm)	a.	- Khi các vi sinh vật xâm nhập vào cơ thể, tế bào lympho B nhận diện kháng nguyên tương ứng và được hoạt hóa thành nguyên bào lympho.	0.125
		- Nguyên bào lympho phân bào và biệt hóa thành tương bào.	0.125
		- Tương bào tạo ra kháng thể để tiêu diệt các vi sinh vật hoặc làm bất hoạt độc tố của chúng	0.125
		- Một số tế bào lympho không trở thành tương bào mà trở thành tế bào lympho B nhớ, sẵn sàng đáp ứng nhanh và mạnh khi có vi sinh vật cùng loại xâm nhập lần sau, giúp cho cơ thể có khả năng miễn dịch	0.125
	b.	- Lựa chọn thực phẩm đảm bảo vệ sinh, nguồn gốc rõ ràng	0.125
		- Chế biến và bảo quản thực phẩm đúng cách. Các thực phẩm đóng hộp, chế biến sẵn chỉ sử dụng khi còn hạn sử dụng	0.125
		- Những loại thực phẩm dễ hỏng (như rau quả tươi, cá tươi, thịt tươi...) cần được bảo quản lạnh. Thực phẩm cần được nấu chín. Thực phẩm ăn sống (như rau, quả...) cần được lựa chọn đảm bảo vệ sinh và sơ chế thật kỹ	0.125
		- Không để lẫn thực phẩm ăn sống với thực phẩm cần nấu chín, thực phẩm sau khi chế biến cần được che đậy cẩn thận	0.125
	c.	Cánh tay hoạt động theo nguyên tắc đòn bẩy	0.125
		Trong đó tại khớp khuỷu tay, cánh tay chính là trục (điểm tựa)	0.125
		Trọng lượng là cẳng tay, cô tay, bàn tay	0.125
		Nhờ đó khi cơ tay co sẽ tăng khả năng chịu lực của cẳng tay	0.125
Câu 18 (1.0 điểm)	a	Ta có tỉ khối của khí Y so với SO ₂ là: $d_{Y/SO_2} = \frac{M_Y}{M_{SO_2}} = 0,5$	0.25
		Suy ra $M_Y = 0,5.M_{SO_2} = 0,5.64 = 32$ (g/mol).	
	b	Tỉ khối của khí X so với khí Y là: $d_{X/Y} = M_X/M_Y = 0,5$ Suy ra $M_X = 0,5.M_Y = 0,5.32 = 16$ (g/mol) Vậy khối lượng mol của khí X là 16 g/mol.	0.25
Câu 19	a	Khối lượng của 0,2 mol calcium carbonate là: Áp dụng công thức: $M = \frac{m}{n} \Rightarrow m = M \times n = 100 \times 0,2 = 20$ (gam).	0.50
Câu 19	a	$2Al + 3H_2SO_4 \longrightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$	0.25
	b	$n_{H_2} = 4,958 : 24,79 = 0,2$ (mol)	0.25

This image shows a single sheet of white paper with horizontal blue or grey ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There is a solid vertical line on the left side, creating a margin. The paper appears to be from a notebook or a standard writing template.

