

Barème Enseignement scientifique

France Métropole juin 2007

Questions	Notions	On attend du candidat	Barème	
2	a	Connaître puis distinguer formule et nom d'une espèce chimique	Nom : dioxygène, Formule O ₂	1
	b	Notion d'ions	Des ions	0,5
	c	Echelle de pH	pH compris entre 0 et 7 Accepter pH < 7	0,5
3	a		Les épinards tout en bas du tableau	0,5
	b		La graisse doit contenir peu ou pas de fer, donc plus l'aliment est gras moins il apporte de fer (à masse égale). Accepter l'absence de masse égale.	1
4	a	L'eau non salée	Accepter eau pure	0,5
	b	Les vapeurs d'une solution aqueuse ionique sont de l'eau pure.	Les ions ne s'évaporent pas	1
	c	Quand le volume du solvant diminue, la concentration augmente	La concentration en sel de l'eau salée augmente.	0,5
	d		Le fer, comme le sel, ne s'évapore pas et reste dans l'aliment et son jus de cuisson.	0,5
5	a	5 mg de fer dans 10 mL de sang soit 0,5 mg / mL .	D'autres unités sont possibles pour cette concentration.	1
	b		Ils doivent contenir davantage de fer que les autres.	0,5
	c	Si 10 mL de sang contiennent 5 mg de fer alors 5 L (5000 mL) en contiennent 500 fois plus soit 2500mg = 2,5 g Ou 5000 fois la concentration calculée au 5.a	500 x 5 = 2500 mg = 2,5 g ou 5000 x 0,5 = 25 mg = 2,5 g ou accepter d'autres calculs corrects.	1
	d		Environ 100 g de boudin.	1
6		Différence entre « oligoélément » et « macroélément »	Les macroéléments	0,5