

先に公表していた平成31年度入学者選抜の解答例の内容につきまして、外部の方から、本学が公表していた解答例に誤りがあるのではないかとのご指摘があり、確認したところ、誤りがございましたので、以下のとおり訂正させていただきます。

なお、公表していた解答例の誤りを受けて、該当受験者全員分の解答について、採点内容を検証いたしました。その結果、実際の採点は、正しい解答例により採点されていたことを確認いたしました。

受験者の皆さまをはじめ、関係の皆さまには大変ご迷惑をおかけいたしましたこと、深くお詫び申し上げます。

【解答例の訂正内容と、誤った解答例を公表してしまった原因について】

(1) 一般選抜(前期)「外国語」 第2問 問4

以下のとおり、訂正させていただきます。

公表用の解答例を作成する際の「転記ミス」が原因でした。

(誤)	B
(正)	D

(2) 一般選抜(前期)「理科」 食産業学群B区分「化学」 第4問 問6

以下のとおり、青字にて記載の部分について、訂正させていただきます。

公表用の解答例を作成する際に、作業途中の誤った内容を基にして編集を行っていたことが原因でした。

(誤)	変化量の水素とヨウ素の濃度を x とする。 <table><tr><td></td><td>H₂</td><td>+</td><td>I₂</td><td>⇌</td><td>2HI</td></tr><tr><td>反応前</td><td>2.0</td><td></td><td>2.0</td><td></td><td>0.8</td></tr><tr><td>変化量</td><td>- x</td><td></td><td>- x</td><td></td><td>+ 2x+0.8</td></tr><tr><td>平衡時</td><td>2-x</td><td></td><td>2-x</td><td></td><td>2x</td></tr></table> $K = (2x+0.8)^2 / (2-x)^2 = 36$ $(2x+0.8) / (2-x) = \pm 6$ x = 1.4 と 3.2 (ポイント 2つの数値から正しい方が選びだすこと) 1.4 mol あるいは 3.2mol 0 < x < 2.0 である。 1.4 × 2 - 0.8 = 2.0 よって <u>2.0mol</u>		H ₂	+	I ₂	⇌	2HI	反応前	2.0		2.0		0.8	変化量	- x		- x		+ 2x+0.8	平衡時	2-x		2-x		2x
	H ₂	+	I ₂	⇌	2HI																				
反応前	2.0		2.0		0.8																				
変化量	- x		- x		+ 2x+0.8																				
平衡時	2-x		2-x		2x																				
(正)	変化量の水素とヨウ素の濃度を x とする。 <table><tr><td></td><td>H₂</td><td>+</td><td>I₂</td><td>⇌</td><td>2HI</td></tr><tr><td>反応前</td><td>2.0</td><td></td><td>2.0</td><td></td><td>0.8</td></tr><tr><td>変化量</td><td>- x</td><td></td><td>- x</td><td></td><td>2x</td></tr><tr><td>平衡時</td><td>2-x</td><td></td><td>2-x</td><td></td><td>+ 2x+0.8</td></tr></table> $K = (2x+0.8)^2 / (2-x)^2 = 36$ $(2x+0.8) / (2-x) = \pm 6$ x = 1.4 と 3.2 (ポイント 2つの数値から正しい方が選びだすこと) 1.4 mol あるいは 3.2mol 0 < x < 2.0 である。 1.4 × 2 = 2.8 よって <u>2.8mol</u>		H ₂	+	I ₂	⇌	2HI	反応前	2.0		2.0		0.8	変化量	- x		- x		2x	平衡時	2-x		2-x		+ 2x+0.8
	H ₂	+	I ₂	⇌	2HI																				
反応前	2.0		2.0		0.8																				
変化量	- x		- x		2x																				
平衡時	2-x		2-x		+ 2x+0.8																				